تجميعة أسئلة موقع حصص مصر

للصف الثالث الثانوي

إعداد الأستاذة / أمل الخصوصي

اخصائي التطوير التكنولوجي

بمدرسة المشير طنطاوي الثانوية بنين

بإدارة العاشر من رمضان

1 Q:

.. أجب عن التالي

أيًا من هذه المركبات لا يحتوى على كلور ؟

*اختر الإجابة الصحيحة

- الجامكسان.
- DDT
- البنزاميد.
- PVC

تحقق من الإجابة

2 Q:

.. أجب عن التالي

يُحضر مركب بروبانوات الإيثيل من تفاعل بروميد الإيثيل مع :

*اختر الإجابة الصحيحة

- كلوريد البروبيل.
- حمض البروبانويك.
- أسيتات الفضة.
- بروبانوات الفضة.

تحقق من الإجابة

3 Q:

.. أجب عن التالي

أى مما يلى ينتج من تصبن الزيوت النباتية :

*اختر الإجابة الصحيحة

- جليسرول وصابون.
- جليسرول فقط.
- أملاح الصوديوم فقط.
- جليكول فقط.

تحقق من الإجابة

4 Q:

.. أجب عن التالي

الأســبرين من أدوية تخفيف الآلام التى تحضر مــن حمض السلسليك، أيًا من العبارات الآتية لا تعبر تعبيرًا صحيحًا عن الأسبرين ؟

الأسبرين: $C_6H_4(COOH)(O-CO-CH_3)$ — حمض السلسليك: $C_6H_4(COOH)(OH)$

الأسبرين

حمض السلسليك

*اختر الإجابة الصحيحة

- يُحضر بتفاعل حمض السلسليك مع CH_3OH
- يتفاعل مع مركب $NaHCO_3$
- يحتوى الجزىء منه على مجموعة إستر ومجموعة كربوكسيل.
- يُحضر بتفاعل حمض السلسليك مع CH_3COOH

تحقق من الإجابة

5 Q:

.. أجب عن التالي

يمكن التمييز بين الفينول و الإيثانول بكل مما يأتى، عدا :

*اختر الإجابة الصحيحة

- ماء البروم.
- محلول $FeCl_3$ المتعادل.
- فلز الصوديوم.
- عامل مؤكسد.

تحقق من الإجابة

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 6:

أجب عن التالي ..

ما تسمية الأيوباك لمركب $Cl_3C - CH_2CHO$ ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- 1 ، 1 ، 1 - ثلاثى كلوروبروبانال.
- 3 ، 3، 3 - ثلاثى كلوروبروبانال.
- 2 ، 2 ، 2 - ثلاثى كلوروبروبانال.
- كلورال.

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27
Q: 28
Q: 29
Q: 30
Q: 31
Q: 32
Q: 33

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 7

أجب عن التالي ..

عند تفاعل البنزين مع CH_3COCl فى وجود $AlCl_3$ لامائى، يتكون :

اختر الإجابة الصحيحة*

- $_3COCH_5H_6C$
- Cl_5H_6C
- $_3CH_5H_6C$
- $COCl_5H_6C$

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27
Q: 28
Q: 29
Q: 30
Q: 31
Q: 32
Q: 33

8 Q:

.. أجب عن التالي

أيًا من العبارات الآتية تعتبر صحيحة ؟

*اختر الإجابة الصحيحة

- ○ درجة غليان البيوتان الحلقى أعلى من درجة غليان البروبان الحلقى.
- ○ الصيغة العامة للبيوتان الحلقى تختلف عن الصيغة العامة للبيوتين.
- ○ البروبان الحلقى أكثر ثباتًا من البيوتان الحلقى.
- ○ الزوايا بين الروابط في C_3H_6 الحلقى أكبر مما في C_3H_8

9 Q:

.. أجب عن التالي

يمكن التمييز بين الإيثين و الإيثاين باستخدام :

*اختر الإجابة الصحيحة

- محلول $KMnO_4$ في وسط قلوى.
- الهيدروچين فى وجود النيكل.
- $AgNO_3$ النشادرية.
- البروم المذاب فى CCl_4

10 Q:
.. أجب عن التالي

ما عدد الروابط باى (π) فى المول الواحد من البروباين ؟

*اختر الإجابة الصحيحة

- 3
- 4
- 1
- 2

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 11:

أجب عن التالي ..

أيًا من المعادلات الأيونية الآتية تعبر عن إحدى عمليتى الأكسدة والاختزال الحادثتين عند تفريغ مركم الرصاص ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $Pb^{2+} \longrightarrow Pb^{4+} + 2e^-$
- $Pb \longrightarrow Pb^{4+} + 4e^-$
- $Pb^{4+} + 2e^- \longrightarrow Pb^{2+}$
- $Pb^{4+} + 4e^- \longrightarrow Pb$

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27
Q: 28
Q: 29
Q: 30
Q: 31
Q: 32
Q: 33

12 Q:

.. أجب عن التالي

ما الزمن اللازم لانحلال 36 g من الماء المحمض كهربيًا باستخدام تيار شدته 3 A ؟ [H = 1 , O = 16]

*اختر الإجابة الصحيحة

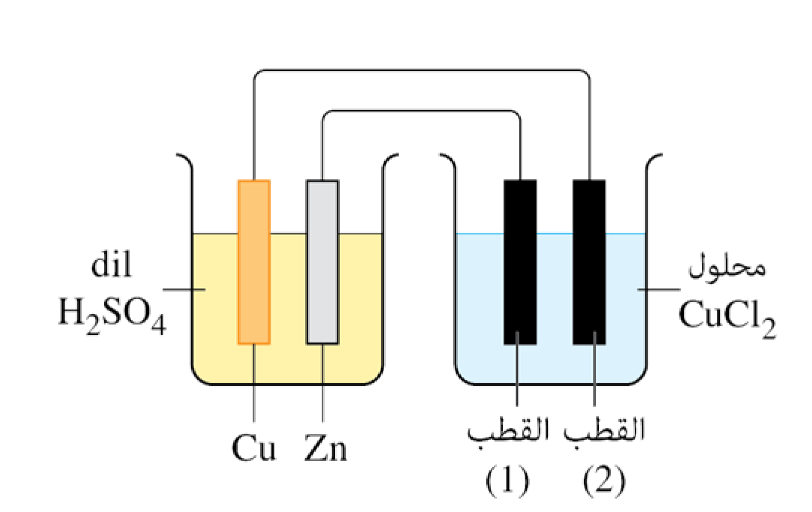
- 9 h
- 18.1 h
- 35.74 h
- 4.5 h

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27
Q: 28
Q: 29
Q: 30
Q: 31
Q: 32
Q: 33

Q 13:

أجب عن التالي ..



من الشكل المقابل، ما المواد المتكونة عند قطبى الجرافيت (1) ، (2) ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

القطب (2)	القطب (1)
Cu	O_2

القطب (2)	القطب (1)
Cl_2	Cu

القطب (2)	القطب (1)
Cu	Cl_2

القطب (2)	القطب (1)
H_2	Cu

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 14

أجب عن التالي ..

ما تفاعل الأنود الحادث فى خلية تحليل كهربى تحتوى على مصهور كلوريد النيكل (II) ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $Ni^{2+} + 2e^- \longrightarrow Ni$
- $2Cl^- \longrightarrow Cl_2 + 2e^-$
- $Ni \longrightarrow Ni^{2+} + 2e^-$
- $2H^+ + 2e^- \longrightarrow H_2$

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حص

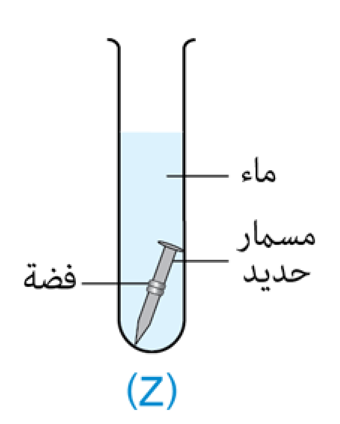
أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

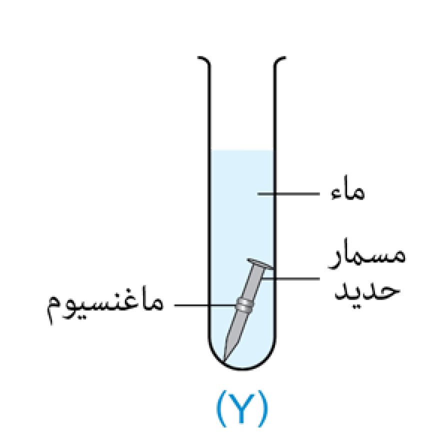
مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

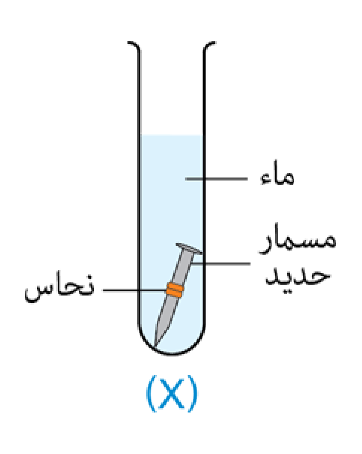
Q 15:

أجب عن التالي ..

أُجريت التجارب الموضحة بالأشكال الآتية لإيضاح مفهوم القطب المضحى :







ما الأنبوبة (أو الأنابيب) التى يحدث فيها صدأ للحديد ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- (X)، (Y).
- (X)، (Z).
- (X) فقط.
- (Y)، (Z).

تحقق من الإجابة



أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 16

أجب عن التالي ..

ما تركيز أيونات $[OH^-]$ فى 100 mL من حمض HCl تركيزه 0.015 M ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- 6.7×10^{-13} M
- 2×10^{-9} M
- 5×10^{-12} M
- 3×10^{-16} M

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 17:

أجب عن التالي ..

أيًا من الاختيارات الآتية يدل على أكسيد النيتروچين الأكثر ثباتًا ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $2NO_{2(g)} \rightleftharpoons N_{2(g)} + 2O_{2(g)}$ $K_c = 6.7 \times 10^{18}$
- $2N_2O_{(g)} \rightleftharpoons 2N_{2(g)} + O_{2(g)}$ $K_c = 3.5 \times 10^{33}$
- $2NO_{(g)} \rightleftharpoons N_{2(g)} + O_{2(g)}$ $K_c = 2.2 \times 10^{30}$
- $2N_2O_{5(g)} \rightleftharpoons 2N_{2(g)} + 5O_{2(g)}$ $K_c = 1.2 \times 10^{24}$

تحقق من الإجابة



الدعم

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 18:

أجب عن التالي ..

إذا كانت قيمة pH لهيدروكسيد الماغنسيوم $Mg(OH)_2$ تساوى 10.45 (at 25°C)
فإن قيمة K_{sp} لهذا المركب تساوى :

اختر الإجابة الصحيحة*

- 3.36×10^{-11}
- 2.24×10^{-11}
- 1.1×10^{-11}
- 5.6×10^{-12}

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 19

أجب عن التالي ..

المعادلة الآتية تعبر عن تفاعل كيميائى فى حالة اتزان :

$$Ni_{(s)} + 4CO_{(g)} \rightleftharpoons Ni(CO)_{4(g)} \qquad \Delta H = -603 \text{ kJ}$$

ما الاختيار المعبر عما يحدث عند رفع درجة حرارة التفاعل ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

يزاح الاتزان جهة	[CO]
اليمين	يزداد

يزاح الاتزان جهة	[CO]
اليمين	يقل

يزاح الاتزان جهة	[CO]
اليسار	يقل

يزاح الاتزان جهة	[CO]
اليسار	يزداد

تحقق من الإجابة

أجبت علي ٠ من 301 سؤال 0%

Q: 1 Q: 2 Q: 3 Q: 4 Q: 5 Q: 6 Q: 7 Q: 8 Q: 9 Q: 10 Q: 11 Q: 12 Q: 13 Q: 14 Q: 15 Q: 16 Q: 17 Q: 18 Q: 19 Q: 20 Q: 21 Q: 22 Q: 23 Q: 24 Q: 25 Q: 26 Q: 27 Q: 28 Q: 29 Q: 30 Q: 31 Q: 32 Q: 33

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27
Q: 28
Q: 29
Q: 30
Q: 31
Q: 32
Q: 33

Q 20:

أجب عن التالي ..

يوضح المنحنى (X) بالشكل البيانى المقابل حجم غاز الهيدروچين المتصاعد بمرور الوقت عند إضافة 0.01 mol من مسحوق الخارصين إلى 100 mL من حمض هيدروكلوريك تركيزه 0.1 M عند درجة حرارة 25°C ، ما المنحنى المعبر عن حجم غاز الهيدروچين المتصاعد بمرور الوقت عند تكرار التجربة السابقة باستخدام 0.01 mol من حبيبات الخارصين مع 100 mL من حمض هيدروكلوريك تركيزه 0.2 M عند درجة حرارة 50°C ؟

A
B
المنحنى (X)
C
D
الزمن

اختر الإجابة الصحيحة*

- D
- B
- A
- C

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 21

أجب عن التالي ..

أُذيبت عينة كتلتها 1.59 g من كلوريد فلز MCl_2 فى الماء وتم معالجتها بوفرة من نترات الفضة فترسب g من كلوريد الفضة، ما الكتلة المولية للفلز M ؟ [= 107.8 , Cl = 35.5]

اختر الإجابة الصحيحة*

- g/mol 70.9
- g/mol 63
- g/mol 55.58
- g/mol 28

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 22

أجب عن التالي ..

قشرة بيضة الفراخ مكونة من مادة كربونات الكالسيوم، وهى تشكل 10% من كتلة البيضة،
ما كتلة الكالسيوم فى قشرة بيضة كتلتها 60 g ؟ = 40 , C = 12 , O = 16]

اختر الإجابة الصحيحة*

- g 2.4
- g 0.24
- g 4
- g 0.4

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

23 Q:

.. أجب عن التالي

أيًا من محاليل الأملاح الآتية يُكوِّن راسب عند إضافته إلى حمض الكبريتيك ؟

*اختر الإجابة الصحيحة

- نترات الماغنسيوم.
- نترات الرصاص.
- نترات الألومنيوم.
- نترات الخارصين.

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 24:

أجب عن التالي ..

يُكوِّن كاتيون Ag^+ مع كل الأنيونات الآتية رواسب ملونة، عدا أنيون :

اختر الإجابة الصحيحة*

- S^{2-}
- I^-
- NO_3^-
- PO_4^{3-}

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 25

أجب عن التالي ..

ما المحلول الذى يكون راسب مع كل من محلول $Pb(NO_3)_2$ ومحلول $Ca(NO_3)_2$ ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $KBr_{(aq)}$
- $Na_2SO_{4(aq)}$
- $HNO_{3(aq)}$
- $NaCl_{(aq)}$

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

26 Q:

.. أجب عن التالي

المركب الموضح بالشكل المقابل ينتج من اتحاد الحديد مع أحد اللافلزات، ومن خواصه الفيزيائية عدم الذوبان فى الماء ومن خواصه الكيميائية أنه يتفاعل مع حمض HCl المخفف وينتج عن التفاعل تصاعد غاز يسود ورقة مبللة بمحلول أسيتات الرصاص (II)،

ما اسم هذا المركب ؟



*اختر الإجابة الصحيحة

- كبريتيد الحديد (II).
- أكسيد الحديد (II).
- كلوريد الحديد (III).
- أكسيد الحديد المغناطيسى.

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 27

أجب عن التالي ..

كل التفاعلات الآتية تتم فى أفران صناعة الصلب، عدا :

اختر الإجابة الصحيحة*

- $_2CO\ \Delta_2C + O$
- $2CO\ \Delta_2C + CO$
- $_4O_3Fe\ \Delta_2 3Fe + 2O$
- $_2SiO\ \Delta_2 Si + O$

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

28 Q:

.. أجب عن التالي

لماذا تضاف نسبة مرتفعة من المنجنيز إلى الصلب الذى تُصنع منه خطوط السكك الحديدية ؟

*اختر الإجابة الصحيحة

- لإظهار أعلى حالة تأكسد (+7) والمساعدة فى تكوين أكاسيد الحديد.
- لزيادة صلابة الصلب والمساعدة فى تكوين أكاسيد الحديد.
- لإظهار أعلى حالة تأكسد (+7) وإزالة الأكسجين والكبريت المحتمل وجودهما فيه.
- لزيادة صلابة الصلب وإزالة الأكسجين والكبريت المحتمل وجودهما فيه.

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 29

أجب عن التالي ..

يُحسب العزم المغناطيسى μ للعناصر أو الأيونات من العلاقة $\mu = \sqrt{n(n+2)}$ ،
حيث n هى عدد الإلكترونات المفردة فى الذرة أو الأيون ويقدر بوحدة (BM)،
أيًا من الأيونات الآتية تكون قيمة μ له تساوى $\sqrt{35}$ BM ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- Cr^{3+}
- Cu^{2+}
- Mn^{2+}
- Fe^{2+}

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 287

Q: 288

Q: 289





حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي

الشريك الرئيسي



عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام

30 Q:

.. أجب عن التالي

عدد الإلكترونات المفردة فى أيون الكوبلت (II) يساوى :

*اختر الإجابة الصحيحة

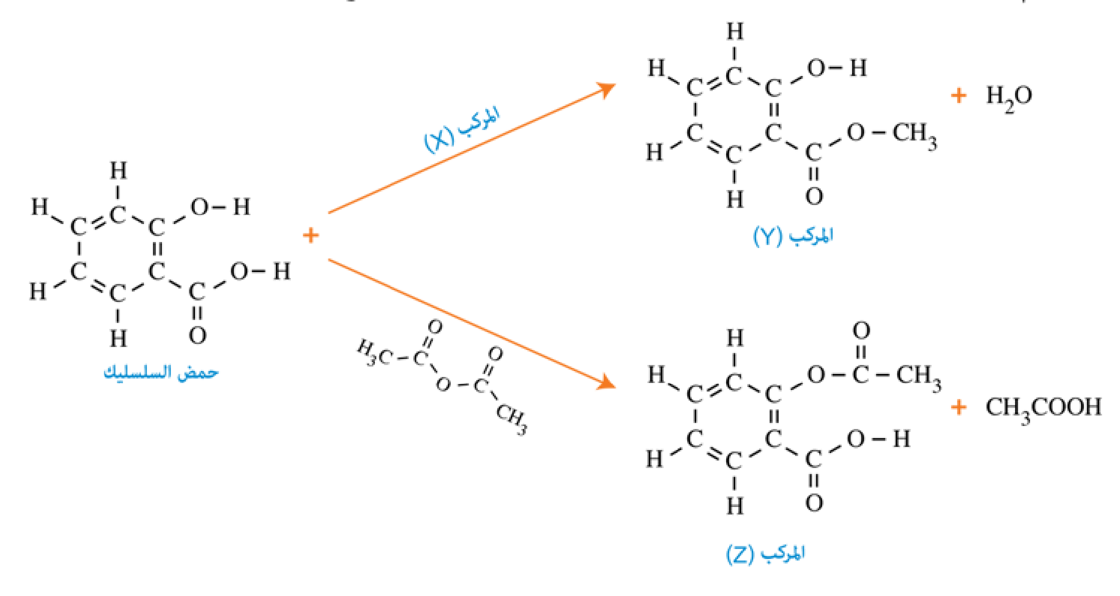
- 4
- 3
- 2
- 5

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 31

أجب عن التالي ..

يستخدم حمض السلسليك فى تحضير المركب (Y) والمركب (Z)، كما يتضح مما يلى :



أيًا من الاختيارات الآتية يعبر عن اسمى المركبين (X) ، (Z) ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

المركب (Z)	المركب (X)
سلسيلات الميثيل	حمض الميثانويك

المركب (Z)	المركب (X)
أسيتيل حمض السلسليك	ميثانول

المركب (Z)	المركب (X)
أسيتيل حمض السلسليك	حمض الميثانويك

المركب (Z)	المركب (X)
سلسيلات الميثيل	ميثانول

تحقق من الإجابة

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 32:

أجب عن التالي ..

أيًا من الاختيارات الآتية يعبر عن درجة غليان كل من الميثانول و حمض الفورميك ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

درجة غليان حمض الفورميك	درجة غليان الميثانول
$-64.7^\circ C$	$100.8^\circ C$

درجة غليان حمض الفورميك	درجة غليان الميثانول
$-100.8^\circ C$	$64.7^\circ C$

درجة غليان حمض الفورميك	درجة غليان الميثانول
$64.7^\circ C$	$100.8^\circ C$

درجة غليان حمض الفورميك	درجة غليان الميثانول
$100.8^\circ C$	$64.7^\circ C$

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

33 Q:

.. أجب عن التالي

ما تسمية الأيوباك للمركب المقابل ؟

$$CH_3 - \overset{\overset{\displaystyle O}{\|}}{C} - H$$

*اختر الإجابة الصحيحة

- أسيتال.
- ميثانال.
- إيثانال.
- أسيتالدهيد.

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

:Q 34

أجب عن التالي ..

من التفاعلات المقابلة،
ما صيغة المركب (Z) ؟

$$2 = CH_2 \xrightarrow{HBr} X \xrightarrow[\text{فى وسط قلوى}]{\text{تحلل مائى}} Y \xrightarrow[180°C]{conc\ H_2SO_4} Z$$

اختر الإجابة الصحيحة*

- $H_5.HSO_{42}C$
- $OHH_{52}C$
- H_3CHOC
- $H_{42}C$

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 299

Q: 300

Q: 301









حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم ، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي

الشريك الرئيسي



عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 35:

أجب عن التالي ..

صيغة أحد الإسترات هى : $CH_3CH_2COOCH_2CH_2CH_2CH_3$

ما الحمض والكحول المستخدمين فى تحضير هذا الإستر ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

الحمض	الكحول
حمض البروبانويك	البيوتانول

الحمض	الكحول
حمض البيوتانويك	البيوتانول

الحمض	الكحول
حمض البيوتانويك	البروبانول

الحمض	الكحول
حمض البروبانويك	البروبانول

تحقق من الإجابة

أجبت علي ٠ من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 36:

أجب عن التالي ..

الصيغة البنائية المقابلة تعبر عن أحد المركبات العضوية،
أيًا من العبارات الآتية تعبر عن هذا المركب ؟

$$-O-\overset{O}{\overset{\|}{C}}-\underset{H}{\overset{H}{C}}-\underset{H}{\overset{H}{C}}-\overset{O}{\overset{\|}{C}}-O-H$$

اختر الإجابة الصحيحة*

- قيمة pH لمحلوله المائى أقل من 7
- يمكن معادلته باستخدام ملح كلوريد الأمونيوم.
- يتفاعل مع الأحماض مكونًا إسترات.
- يمكن اختزاله بمحلول برمنجنات البوتاسيوم المحمض بحمض الكبريتيك.

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 37:

أجب عن التالي ..

أيًا مــن العبارات الآتية تعــبر تعبيراً صحيحًا عــن المركب المعبر عنه بالصيغة البنائية المقابلة ؟

$$\begin{array}{ccc} O-CH_2 & & CH_2OH \\ & C & \\ O-CH_2 & & CH_2OH \end{array}$$

اختر الإجابة الصحيحة*

- ◯ لا يتفاعل مع محلول برمنجنات البوتاسيوم المحمض.
- ◯ صيغته الأولية تختلف عن صيغته الجزيئية.
- ◯ يتفاعل المول منه مع وفرة من الصوديوم مكونًا 2 mol من غاز الهيدروجين.
- ◯ يتفاعل مع حمض الميثانويك مكونًا ملح وماء.

تحقق من الإجابة



أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 43
Q: 44
Q: 45
Q: 46
Q: 47
Q: 48
Q: 49
Q: 50
Q: 51
Q: 52
Q: 53
Q: 54
Q: 55
Q: 56
Q: 57
Q: 58
Q: 59
Q: 60
Q: 61
Q: 62
Q: 63
Q: 64
Q: 65
Q: 66
Q: 67
Q: 68
Q: 69
Q: 70
Q: 72
Q: 73
Q: 74
Q: 75

Q: 77
Q: 78
Q: 79
Q: 80





حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي



الشريك الرئيسي



عن حصص مصر
الأسئلة الشائعة
تواصل معنا
سياسة الخصوصية
شروط الاستخدام

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q: 66
Q: 67
Q: 68
Q: 69
Q: 70
Q: 72
Q: 73
Q: 74
Q: 75
Q: 76
Q: 77
Q: 78
Q: 79
Q: 80
Q: 81
Q: 82
Q: 83
Q: 84
Q: 85
Q: 86
Q: 87
Q: 88
Q: 89
Q: 90
Q: 91
Q: 92
Q: 93
Q: 94
Q: 95
Q: 96
Q: 97
Q: 98
Q: 99

Q 38:

أجب عن التالي ..

يتكون الجامكسان عند تفاعل البنزين مع :

اختر الإجابة الصحيحة*

- $COCl_2$فى وجود $AlCl_3$لامائى.
- الكلور فى وجود عامل حفاز.
- كلوريد الميثيل فى وجود $AlCl_3$لامائى.
- الكلور فى عدم وجود عامل حفاز.

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

39 Q:

.. أجب عن التالي

عند تسخين بروبانوات الصوديوم مع الجير الصودى ينتج غاز :

*اختر الإجابة الصحيحة

- .الإيثيلين
- .الإيثان
- .الأسيتيلين
- .الميثان

تحقق من الإجابة

40 Q:

.. أجب عن التالي

الألكان الذى يكون له أيزومرات يحتوى على عدد من ذرات الكربون لا تقل عن :

*اختر الإجابة الصحيحة

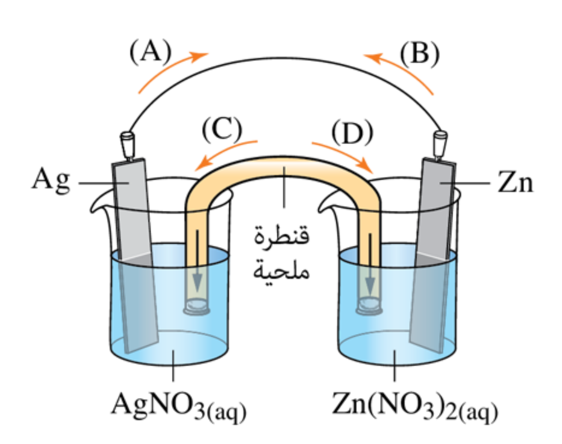
- ◯6
- ◯4
- ◯5
- ◯3

تحقق من الإجابة

41 Q:

.. أجب عن التالي

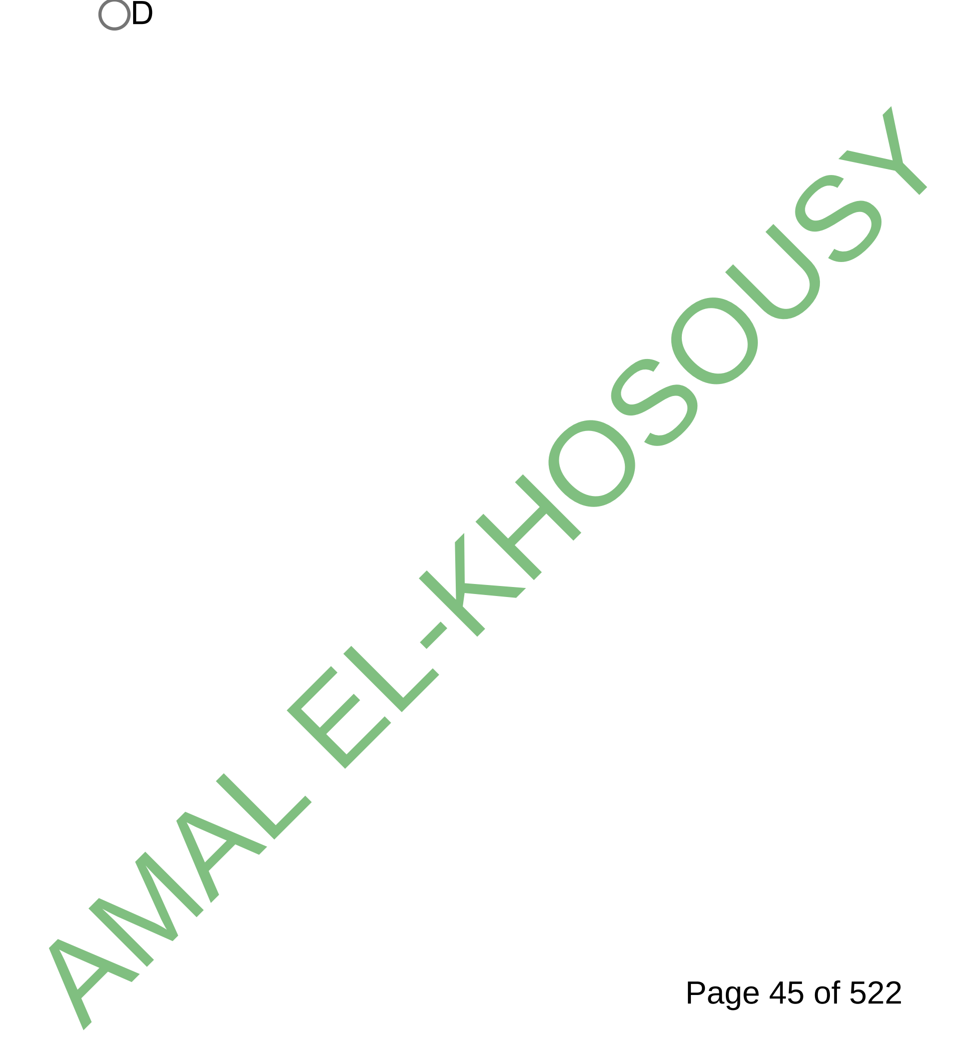
ما مسار الإلكترونات التلقائى
فى الخلية الجلفانية المقابلة ؟



*اختر الإجابة الصحيحة

- A
- C
- B
- D

تحقق من الإجابة



مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

- Q: 103
- Q: 104
- Q: 105
- Q: 106
- Q: 107
- Q: 108
- Q: 110
- Q: 111
- Q: 112
- Q: 113
- Q: 114
- Q: 115
- Q: 116
- Q: 117
- Q: 118
- Q: 119
- Q: 120
- Q: 121
- Q: 122
- Q: 123
- Q: 124
- Q: 125
- Q: 126
- Q: 127
- Q: 128
- Q: 129
- Q: 130
- Q: 131
- Q: 132
- Q: 133
- Q: 134
- Q: 135
- Q: 136

Q 42:

أجب عن التالي ..

عند إمرار تيار كهربى شدته 965 A فى إلكتروليت لمدة 100 s ترسب عند أحد القطبين g (m)،
ما الكتلة المكافئة الجرامية للمادة المترسبة ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $^{1}/_{m}$
- $^{t}/_{c \times m}$
- $^{m \times c}/_{t}$
- m

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

التعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 43:

أجب عن التالي ..

عند التحليل الكهربى لمحلول مخفف من حمض الكبريتيك باستخدام أقطاب من الجرافيت، فإنه يصبح مرك
ما التفاعلات الأيونية المتوقع حدوثها عند القطبين ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

عند الكاثود	عند الأنود
$2H^+ + 2e^- \longrightarrow H_2$	$4OH^- \longrightarrow 2H_2O + O_2 + 4e^-$

عند الكاثود	عند الأنود
$OH^- + H^+ \longrightarrow H_2O$	$2H^+ + 2e^- \longrightarrow H_2$

عند الكاثود	عند الأنود
$2H^+ + 2e^- \longrightarrow H_2$	$OH^- + H^+ \longrightarrow H_2O$

عند الكاثود	عند الأنود
$4OH^- \longrightarrow 2H_2O + O_2 + 4e^-$	$2H^+ + 2e^- \longrightarrow H_2$

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 44

أجب عن التالي ..

عند التفريغ الكهربى لبطارية الرصاص الحامضية :

اختر الإجابة الصحيحة*

- يتكون الرصاص.
- يتصاعد غاز SO_2
- يُستهلك $PbSO_4$
- يُستهلك حمض الكبريتيك.

تحقق من الإجابة

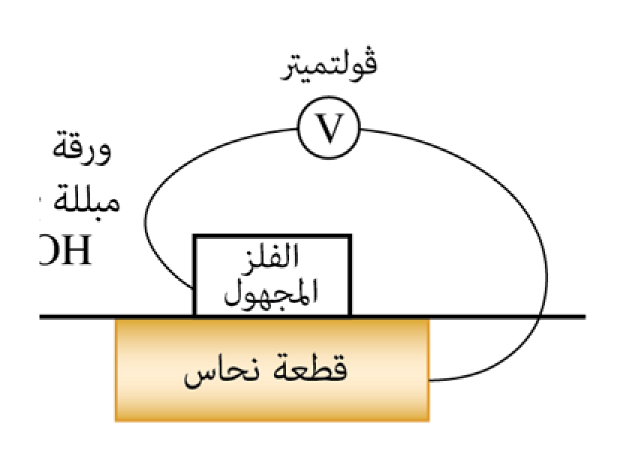
أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 45

أجب عن التالي ..

الدائرة الموضحة بالشكل المقابل تستخدم فى المقارنة بين مدى نشاط أربعة فلزات مجهولة (P) ، (Q) ، (R) ، (S) والجدول التالى يوضح قراءات الڤولتميتر فى الحالات الأربعة :



الفلز المجهول	اتجاه حركة الإلكترونات فى الدائرة الخارجية	قراءة الڤولتميتر
(P)	P ⟶ Cu	+0.87 V
(Q)	Cu ⟶ Q	+1.2 V
(R)	R ⟶ Cu	+1.58 V
(S)	S ⟶ Cu	+0.36 V

ما الترتيب التنازلى لنشاط هذه الفلزات ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- R > P > S > Q
- S > P > R > Q
- R > S > Q > P
- P > Q > R > S

التالي



محتوى حصري لمنصة حص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 46:

أجب عن التالي ..

ما قيمة pH لمحلول KOH تركيزه 0.025 M ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- 10.31
- 3.69
- 12.4
- 1.6

التالي

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 47

أجب عن التالي ..

ماذا يحدث عند إضافة ملح كربونات الصوديوم إلى الماء المقطر ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- يزداد تركيز أيوناتH^+
- تزداد قيمة pH
- يقل تركيز أيوناتOH^-
- لا يحدث تغير فى قيمة pH

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 48:

أجب عن التالي ..

أيًا مما يأتى يعتبر صحيحًا بالنسبة للحمض الذى تكون قيمة K_a له كبيرة جدًا ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- حمض قوى.
- تكون قيمة K_b له كبيرة.
- تكون قيمة pH له كبيرة.
- حمض ضعيف.

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 49

أجب عن التالي ..

إذا كان $(K_c = 16)$ للتفاعل الانعكاسى المقابل : $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightleftharpoons 2NH_{3(g)}$

فما قيمة K_c للتفاعل : $\frac{1}{2}N_{2(g)} + \frac{3}{2}H_{2(g)} \rightleftharpoons NH_{3(g)}$ عند نفس درجة الحرارة ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- 0.25
- 0.4
- 4
- 0.5

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%



مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 50

أجب عن التالي ..

ما النسبة المئوية للهيدروجين فى ماء تبلر كربونات الصوديوم المتبلرة $Na_2CO_3.10H_2O$ ؟

,O = 18 g/mol]

اختر الإجابة الصحيحة*

- 15.5%
- 18.8%
- 12.7%
- 11.11%

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 51

أجب عن التالي ..

خليط كتلته 3.725 g من $BaCl_2$ مع NaCl أضيف إليه وفرة من محلول Na_2SO_4 فترسب 2.734 g من كبريتات الباريوم، ما النسبة المئوية لكلوريد الباريوم فى الخليط ؟

= 137 , Cl = 35.5 , S = 32 , O = 16]

اختر الإجابة الصحيحة*

- 82.28%
- 43.18%
- 73.4%
- 65.52%

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

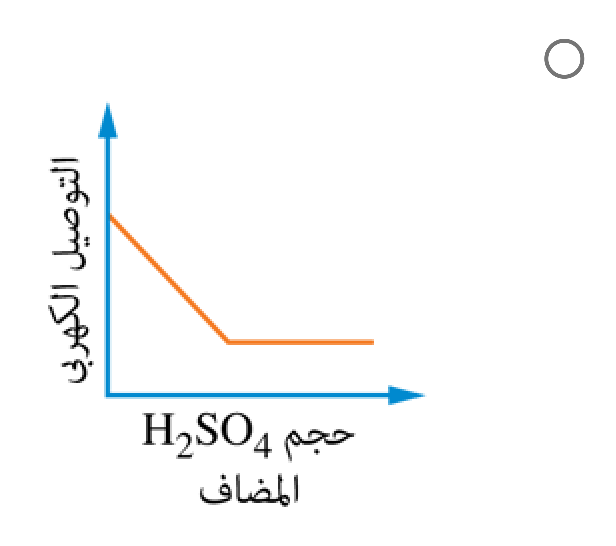
مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

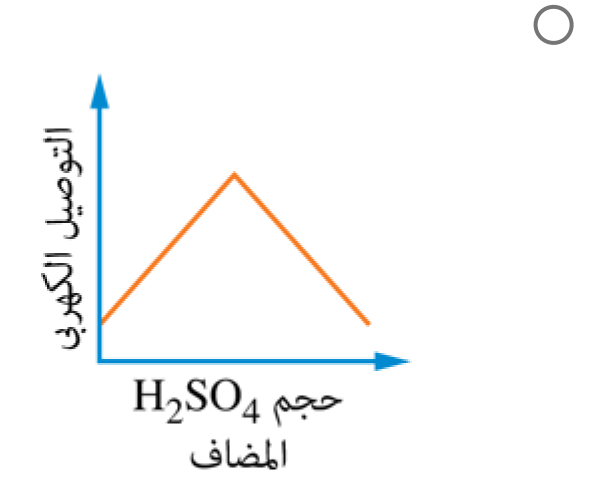
:Q 52

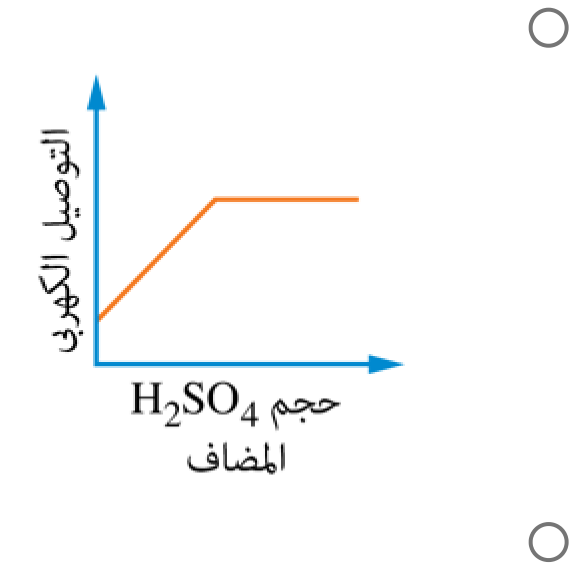
أجب عن التالي ..

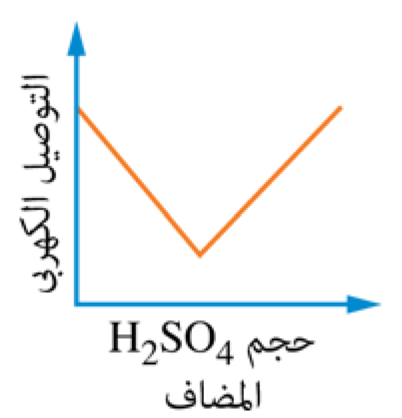
أجريت تجربة لقياس التوصيل الكهربى لحجم محدود من محلول هيدروكســيد الباريوم بتتابع إضافة قطر من حمض الكبريتيك إليه، أيًا من الأشكال البيانية الآتية يعبر تعبيرًا صحيحًا عن هذه التجربة ؟

اختر الإجابة الصحيحة*









:Q 53

أجب عن التالي ..

الجدول الآتى يوضح بعض خواص مركبى $Fe(NO_3)_2$ ، KI :

المركب	لون محلول المركب	مع محلول هيدروكسيد الصوديوم	مع محلول نترات الباريوم
$Fe(NO_3)_2$	أخضر فاتح	(X)	(Y)
KI	(Z)	(W)	لا يتكون راسب

ما الاختيار الصحيح المعبر عن كل من (X) ، (Y) ، (Z) ، (W) ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

○

(X)	(Y)	(Z)	(W)
راسب أبيض مخضر	راسب أبيض	عديم اللون	لا يتكون راسب

○

(X)	(Y)	(Z)	(W)
راسب أبيض مخضر	راسب أصفر	أزرق غامق	راسب أبيض

○

(X)	(Y)	(Z)	(W)
راسب أبيض مخضر	لا يتكون راسب	عديم اللون	لا يتكون راسب

○

(X)	(Y)	(Z)	(W)
راسب بنى محمر	لا يتكون راسب	عديم اللون	راسب أسود

تحقق من الإجابة

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 54:

أجب عن التالي ..

ما الأيونات الموجودة فى المحلول المتكون من إضافة وفرة من نترات الفضة إلى محلول كلوريد الصوديوم ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- Cl^- , Na^+ , Ag^+
- Ag^+ , NO_3^- , Na^+
- Na^+ , Cl^-
- Cl^- , NO_3^- , Na^+

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 55:

أجب عن التالي ..

تتكون أبخرة بنفسجية عند إضافة حمض H_2SO_4 المركز الساخن إلى الملح الذى يحتوى على أيونات :

اختر الإجابة الصحيحة*

- NO^-_3
- Cl^-
- Br^-
- I^-

التالي

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 56:

أجب عن التالي ..

يتميز أحد خامات الحديد بخلوه من عنصرى الكبريت والفوسفور وتصل نسبة الحديد فيه إلى 60% ويتميز عن الهيماتيت بزيادة نسبة المنجنيز فيه، ما التركيب الكيميائى لهذا الخام ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $_4O_3Fe$
- $_2FeS$
- $O_23H._3O_22Fe$
- $_3FeCO$

التالي

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

57 Q:

.. أجب عن التالي

يتم تركيز خام الهيماتيت عن طريق عملية :

*اختر الإجابة الصحيحة

- الملغمة.
- الفصل بتأثير الجاذبية الأرضية.
- الجلفنة.
- التحميص.

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 58:

أجب عن التالي ..

أيًا من الأيونات الآتية يكون عزمها المغناطيسى هو الأكبر ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- Mn^{3+}
- Cu^{2+}
- V^{3+}
- Fe^{3+}

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

59 Q:

.. أجب عن التالي

تُكوِّن العناصر الانتقالية سبائك بسهولة، لأن لها :

*اختر الإجابة الصحيحة

- نفس أعداد التأكسد.
- نفس الكثافة تقريبًا.
- نفس الحجم الذرى تقريبًا.
- نفس التوزيع الإلكترونى.

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 60:

أجب عن التالي ..

ما الأيون الذى تركيبه الإلكترونى : $1s^2 , 2s^2 , 2p^6 , 3s^2 , 3p^6 , 3d^6$ ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- Mn^{2+}
- Sc^{3+}
- Fe^{2+}
- Co^{2+}

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 61

أجب عن التالي ..

أيًا من الصيغ البنائية الآتية تعبر عن مركب بروبانوات الميثيل ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $CH_2CH_{32}COOCH_3CH$
- $CH_{32}COOCH_3CH$
- $_3COOCH_2CH_3CH$
- $_3CH_2CH_2HCOOCH$

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 62

أجب عن التالي ..

أمامك أربعة مركبات عضوية :

(1)	(2)
$H_2C=CH-CH_3$	$HO-C(=O)-CH_2-CH_3$
(3)	**(4)**
$H-O-CH_2-CH_2-CH_2-NH_2$	$HO-C(=O)-CH=CH-C(=O)-OH$

ما الاختيار المعبر عن المركبات التى يمكن استخدامها بمفردها فى تكوين بوليمرات ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- (1) , (2) , (3).
- (1) , (4).
- (1) , (2) , (3) , (4).
- (1) , (2) , (4).

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297



Q 63:

أجب عن التالي ..

هيدروكربون يتضمن الجزيء منه 6 ذرات كربون ، 3 روابط من النوع (C = C)،
ما الصيغة الجزيئية للمركب الناتج من تفاعله مع وفرة من ماء البروم ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- C_6H_{14}
- $C_6H_8Br_3$
- $C_6H_{10}Br_3$
- $C_6H_8Br_6$

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 64:

أجب عن التالي ..

ما عدد أيزومرات الأحماض الكربوكسيلية التى صيغتها الجزيئية $C_4H_8O_2$ ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- 4
- 3
- 1
- 2

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

:Q 65

أجب عن التالي ..

يصعب نيترة مركب النيتروبنزين إلا أن ناتج نيترته هو مركب :

اختر الإجابة الصحيحة*

- حمض البكريك.
- TNT
- 1 ، 4 – ثنائى نيتروبنزين.
- 1 ، 3– ثنائى نيتروبنزين.

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

:Q 66

أجب عن التالي ..

المركبات الآتية تعتبر أيزومرات لمركب إثير ثنائى الإيثيل، عدا :

اختر الإجابة الصحيحة*

- -1بيوتانول.
- -2بيوتانون.
- إثير ميثيل بروبيل.
- -2ميثيل-2-بروبانول.

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 117
Q: 118
Q: 119
Q: 120
Q: 121
Q: 122
Q: 123
Q: 124
Q: 125
Q: 126
Q: 127
Q: 128
Q: 129
Q: 130
Q: 131
Q: 132
Q: 133
Q: 134
Q: 135
Q: 136
Q: 137
Q: 138
Q: 139
Q: 140
Q: 141
Q: 142
Q: 143
Q: 144
Q: 145
Q: 146
Q: 147
Q: 148
Q: 149
Q: 150

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 67

أجب عن التالي ..

ما تسمية الأيوباك للمركب المقابل ؟

$$CH_3 - \underset{\underset{C_2H_5}{|}}{\overset{\overset{H}{|}}{C}} - \underset{\underset{CH_3}{|}}{\overset{\overset{C_4H_9}{|}}{C}} - CH_3$$

اختر الإجابة الصحيحة*

- 2- بيوتيل -2- ميثيل -3- إيثيل بيوتان.
- 2- إيثيل -3،3- ثنائ ميثيل هبتان.
- 3،4،4- ثلاثى ميثيل أوكتان.
- 3،4،4- ثلاثى ميثيل هبتان.

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 68

أجب عن التالي ..

عند التحلل المائى فى وجود NaOH لمركب CH_3CHCl_2 يتكون مركب :

اختر الإجابة الصحيحة*

- $_2(OH)HC_3CH$
- CHO_3CH
- OH_5H_2C
- $_3COCH_3CH$

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 106
Q: 107
Q: 108
Q: 110
Q: 111
Q: 112
Q: 113
Q: 114
Q: 115
Q: 116
Q: 117
Q: 118
Q: 119
Q: 120
Q: 121
Q: 122
Q: 123
Q: 124
Q: 125
Q: 126
Q: 127
Q: 128
Q: 129
Q: 130
Q: 131
Q: 132
Q: 133
Q: 134
Q: 135
Q: 136
Q: 137
Q: 138
Q: 139

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 69:

أجب عن التالي ..

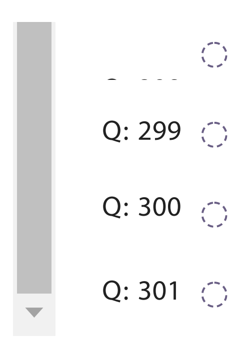
الهيدروكربون الذى صيغته الجزيئية $C_{20}H_{40}$ يعتبر من :

اختر الإجابة الصحيحة*

- الألكينات الحلقية.
- الألكانات.
- الهيدروكربونات غيرالمشبعة.
- الألكاينات.

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%







حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.



عن حصص مصر
الأسئلة الشائعة
تواصل معنا
سياسة الخصوصية
شروط الاستخدام

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 70

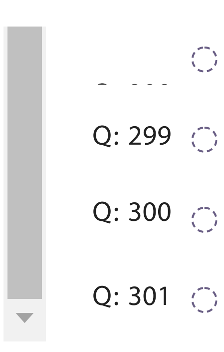
أجب عن التالي ..

يزيد كل مركب فى السلسلة المتجانسة الواحدة عن المركب الذى يسبقه بمجموعة :

اختر الإجابة الصحيحة*

- $>CH_2$
- $-C_2H_3$
- $>CH$
-

الدعم



$$-CH_3$$

Q: 299

Q: 300

Q: 301

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%










مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 71:

أجب عن التالي ..

خلية جلفانية الرمز الاصطلاحى لها : $H_{2(g)}$ / $H^{+}_{(aq)}$ // $M^{+}_{(aq)}$ / $M_{(s)}$ وقيمة emf لها تساوى 0.8 V

ما قيمة جهد التأكسد القياسى للقطب (M) ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- V 0.4 +
- V 0.8 -
- V 0.8 +
- V 0.4 -

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 72:

أجب عن التالي ..

أنصاف التفاعلات الآتية تتسبب فى خسائر فادحة للحديد، عدا :

اختر الإجابة الصحيحة*

- $\frac{1}{2}O_2 + H_2O + 2e^- \longrightarrow 2OH^-$
- $Fe^{2+} \longrightarrow Fe^{3+} + e^-$
- $H_2 + 2OH^- \longrightarrow 2H_2O + 2e^-$
- $Fe \longrightarrow Fe^{2+} + 2e^-$

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 73

أجب عن التالي ..

بمعلومية جهود الأقطاب التالية :

$Ig^{2+} + 2e^- \longrightarrow Mg$ $E^\circ = -2.37\ V$

$^{2+} + 2e^- \longrightarrow V$ $E^\circ = -1.19\ V$

$u^{2+} + e^- \longrightarrow Cu^+$ $E^\circ = +0.16\ V$

أيًا من المعادلات الآتية تعبر عن تفاعلات تلقائية ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $^+V + 2Cu^{2+} \longrightarrow V^{2+} + 2Cu$
- $Mg^{2+} + V \longrightarrow V^{2+} + Mg$
- $^+V^{2+} + 2Cu^+ \longrightarrow V + 2Cu^2$
- $Mg^{2+} + 2Cu^+ \longrightarrow 2Cu^{2+} + Mg$

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

:Q 74

أجب عن التالي ..

قراءة الڤولتميتر تكون أكبر ما يمكن فى الحالة :

اختر الإجابة الصحيحة*

- ○ V — Cu / Cu
- ○ V — Zn / Cu
- ○ V — Mg / Cu
- ○ V — Fe / Cu

الدعم

75 Q:

.. أجب عن التالي

ما كمية الكهرباء اللازمة لتحرير نصف كتلة مكافئة جرامية من العنصر ؟

*اختر الإجابة الصحيحة

- 48250 F
- 48250 C
- 193000 F
- 193000 C

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 76:

أجب عن التالي ..

ما عدد أيونات H_3O^+ فى 1 mL من محلول قيمة pH له 13 ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- 1×10^{16}
- 6.02×10^{13}
- 6.02×10^{7}
- 1×10^{-13}

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 77:

أجب عن التالي ..

فى التفاعل المتزن : $A_{2(g)} + 2B_{(g)} \rightleftharpoons C_{(g)} + Q\ kJ$

يتكون المزيد من الناتج $C_{(g)}$ عند :

اختر الإجابة الصحيحة*

- خفض درجة الحرارة وزيادة الضغط.
- رفع درجة الحرارة وزيادة الضغط.
- رفع درجة الحرارة وتقليل الضغط.
- خفض درجة الحرارة وتقليل الضغط.

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 78

أجب عن التالي ..

الشكل المقابل يمثل مخطط الطاقة لأحد التفاعلات الطاردة للحرارة،
ما الاختيار الصحيح الذى يعبر عن الأرقام من (1) : (4) ؟

(2)
(1)
(3)
(4)
اتجـاه سير التفاعـل

اختر الإجابة الصحيحة*

(4)	(3)	(2)	(1)
طاقة النواتج	ΔH°	طاقة التنشيط	طاقة المتفاعلات

(4)	(3)	(2)	(1)
طاقة النواتج	طاقة التنشيط	ΔH°	طاقة المتفاعلات

(4)	(3)	(2)	(1)
طاقة المتفاعلات	طاقة التنشيط	ΔH°	طاقة النواتج

(4)	(3)	(2)	(1)
طاقة المتفاعلات	ΔH°	طاقة التنشيط	طاقة النواتج

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 79:

أجب عن التالي ..

تم خلط 24 L من غاز النيتروجين مع 36 L من غاز الهيدروجين (at STP) لإنتاج غاز الأمونيا،

تبعًا للتفاعل : $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightleftharpoons 2NH_{3(g)}$

ما التغير الذى يؤدى إلى زيادة كل من سرعة التفاعل الطردى والنسبة المئوية من NH_3 الناتج ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- استخدام حجوم مضاعفة من H_2، N_2
- زيادة الضغط.
- رفع درجة الحرارة.
- استخدام عامل حفاز.

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 80

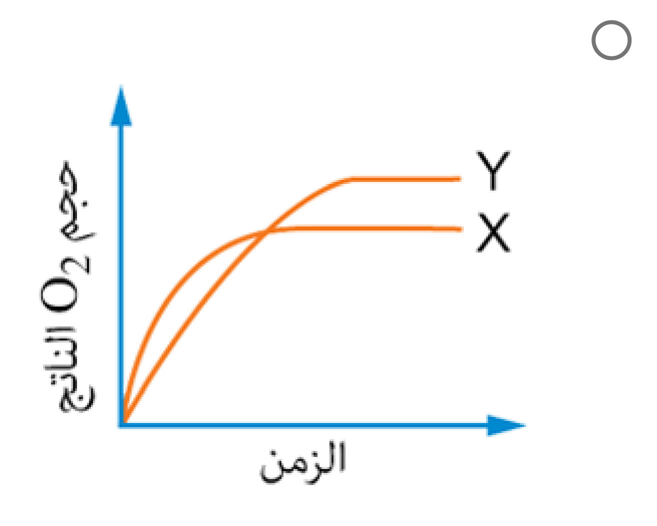
أجب عن التالي ..

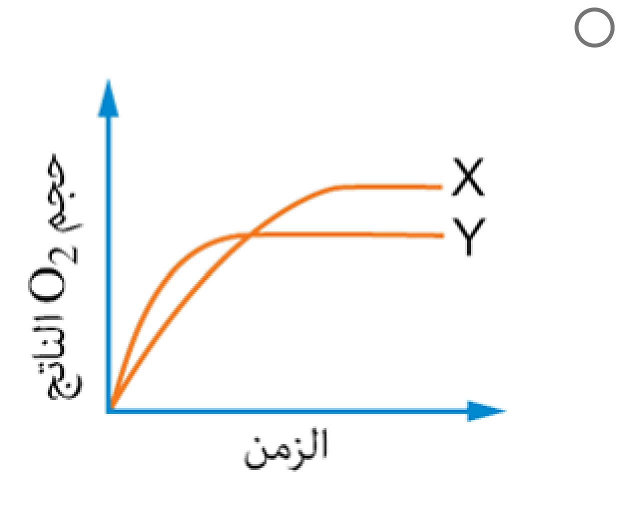
أُجريت تجربتين لقياس معدل تصاعد غاز الأكسـچين الناتج من تحلل فوق أكسـيد الهيدروچين وقد استخدم فى التجربتين محلولين مختلفين فى الحجم والتركيز، كما يتضح من الجدول التالى :

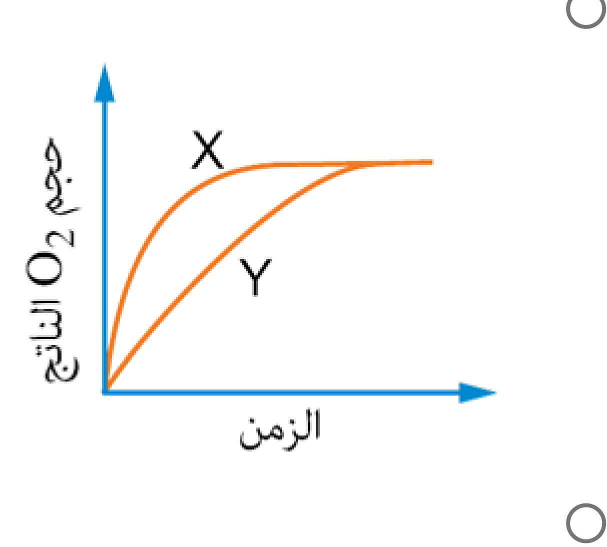
التجربة	المحلول المستخدم
(X)	100 mL من محلول H_2O_2 تركيز 2 M
(Y)	100 mL من محلول H_2O_2 تركيز 2 M + 50 mL من محلول H_2O_2 تركيزه 1 M

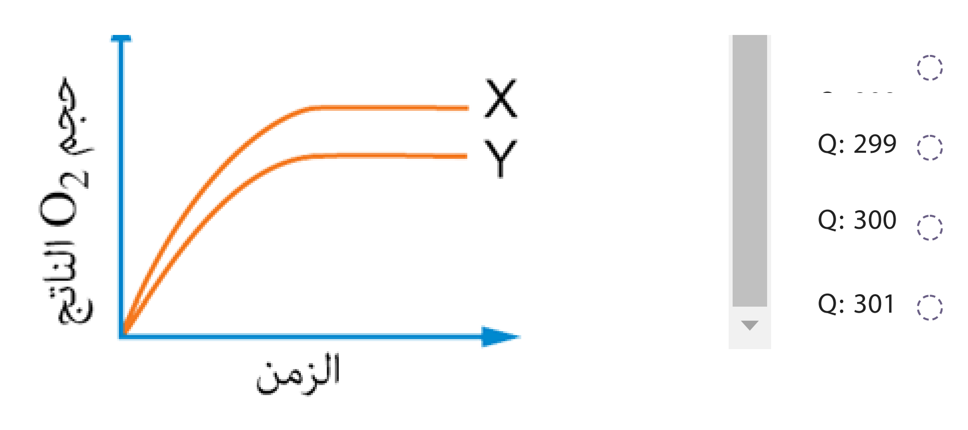
ما الشكل البيانى المعبر عن نتائج التجربتين ؟

اختر الإجابة الصحيحة*









تحقق من الإجابة



أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%



حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي



الشريك الرئيسي



عن حصص مصر
الأسئلة الشائعة
تواصل معنا
سياسة الخصوصية
شروط الاستخدام

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 81:

أجب عن التالي ..

لزم لمعايرة 20 mL من حمض HCl تركيزه 1 M كمية من محلول NaOH حجمه 40 mL
ما تركيز محلول NaOH المستخدم فى عملية المعايرة ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- 4 M
- 2 M
- 0.5 M
- 1 M

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 299

Q: 300

Q: 301










حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي



الشريك الرئيسي



عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 82

أجب عن التالي ..

ما الاختيار المعبر عن الكاتيونات التى تُكوِّن راسب أبيض مع أنيون الكبريتات ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- Ca^{2+} , Ba^{2+}
- Al^{3+} , Fe^{2+}
- Ca^{2+} , NH_4^+
- Na^+ , Ba^{2+}

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

83 Q:
.. أجب عن التالي

أضيـف حمـض الهيدروكلوريـك إلـى الملـح (X) فتصاعـد غـاز يحـول لـون ورقـة مبللـة بمحلـول ثانى كرومات البوتاسيوم المحمض من اللون البرتقالى إلى اللون الأخضر وعند إضافة محلول نترات الفضة إلى المحلول الناتج تكون راسب أبيض يتحول إلى اللون البنفسجى فى ضوء الشمس، فإن هذا الملح هو :

*اختر الإجابة الصحيحة

- كبريتيت الفضة.
- كلوريد الصوديوم.
- نيتريت الفضة.
- كبريتيت الصوديوم.

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 84

أجب عن التالي ..

أيًا من الأيونات الآتية لا يُكوِّن راسب مع خليط من $HCl_{(aq)} + H_2S_{(g)}$ ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- Ag^+
- Pb^{2+}
- Sn^{2+}
- Cu^{2+}

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 85

أجب عن التالي ..

يذوب مركب $PbSO_4$ فى :

اختر الإجابة الصحيحة*

- حمض HCl المخفف.
- الماء.
- محلول مركز من أسيتات الأمونيوم.
- حمض H_2SO_4 المخفف.

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%



مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 86

أجب عن التالي ..

أيًا مما يأتى لا يعبر عما يحدث عند تحميص خامات الحديد ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- ليس بالضرورة أن تتحول كل الخامات إلى أكسيد حديد بعد التحميص.
- يتصاعد غاز CO_2 عند تحميص خام السيدريت.
- يتحول FeO إلى Fe_2O_3
- يتبخر ماء التبلر من خام الليمونيت.

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 87:

أجب عن التالي ..

أيًا مما يأتى يحتوى على أكبر عدد من الإلكترونات المفردة فى المستوى الفرعى d ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- Zn
- Fe^{2+}
- Fe^{3+}
- Zn^{2+}

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 88

أجب عن التالي ..

كل مما يأتى صيغ كيميائية محتملة لمركبات المنجنيز، عدا :

اختر الإجابة الصحيحة*

- $_4OMn$
- $_2(_3Mn(NO$
- $_3O_2Mn$
- $_7(_3CO)_2Mn$

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 89:

أجب عن التالي ..

أيًا مما يأتى لا يعتبر صحيحًا بالنسبة لخواص أكسيد الحديد الأحمر ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- يُحضر بحرق كبريتات الحديد (II) فى الهواء.
- يتفاعل مع الأحماض مكونًا خليط من محاليل أملاح الحديد (II) و أملاح الحديد (III).
- يمكن اختزاله إلى نوعين من الأكاسيد.
- عند اختزاله يتكون مركب أسود اللون.

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 90:

أجب عن التالي ..

تتعدد حالات تأكسد العناصر الانتقالية لتتابع خروج الإلكترونات من أوربيتالات :

اختر الإجابة الصحيحة*

- *ns , (n - l) d*
- *ns , np*
- *ns , nd*
- *n - l)s ,(n - l)d)*

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

Q: 299

Q: 300

Q: 301










حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الرئيسي



الشريك الاستراتيجي



عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 91

أجب عن التالي ..

يُحضر مركب ميثانوات البروبيل من تفاعل $CH_3CH_2CH_2OH$ مع :

اختر الإجابة الصحيحة*

- HCOOH بالإضافة.
- COOH3CH بالتكاثف.
- COOH3CH بالإضافة.
- HCOOH بالتكاثف.

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 92

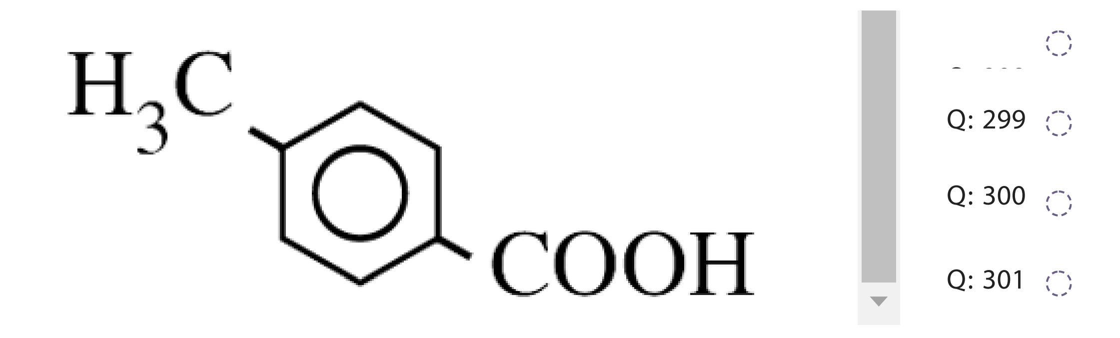
أجب عن التالي ..

أيًا مما يأتى يعتبر أيزومر لحمض الفثاليك ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- COOH (benzene ring) COOH
-
- $C_4H_6O_4$
- $C_7H_6O_3$
-

الدعم



تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حصـ

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

93 Q:

.. أجب عن التالي

أيًا مما يأتى يعتبر من الكحولات الأولية ؟

*اختر الإجابة الصحيحة

- 2– بيوتانول.
- 2– بروبانول.
- كحول أيزوبروبيلى.
- 1– بيوتانول.

94 Q:

.. أجب عن التالي

التحلل المائى فى وسط قلوى لزيت جوز الهند يُكون :

*اختر الإجابة الصحيحة

- جليسرول.
- أكسيد إيثيلين.
- جليكول.
- كحول أحادى الهيدروكسيل.

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 95:

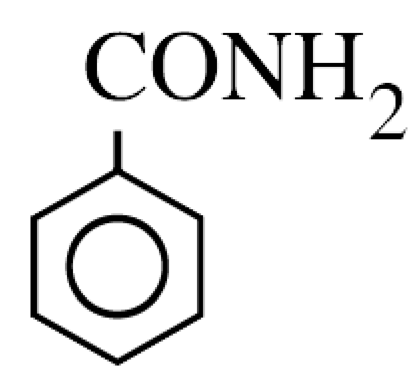
أجب عن التالي ..

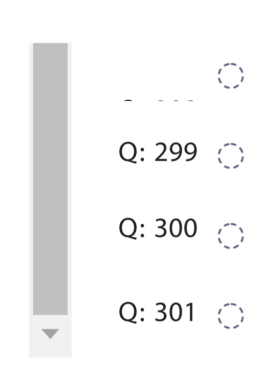
أيًا من المركبات الآتية يعتبر من الأميدات ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- ○ NH_2 (benzene ring)
- ○ $COOH$ (benzene ring)
- ○ OH (benzene ring)
- ○

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297





تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 96

أجب عن التالي ..

تفاعل الصوديوم يكون سريعًا مع :

اختر الإجابة الصحيحة*

- $_2$R - NH
- R - CHO
- OH -$_2$RCH
- R - O - R

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

97 Q:

.. أجب عن التالي

عند تسخين إثير يحتوى على مجموعة ألكيل ومجموعة فينيل مع هاليد هيدروچين، يتكون :

*اختر الإجابة الصحيحة

- كحول + هاليد أريل.
- هاليد ألكيل + هاليد أريل + ماء.
- هاليد ألكيل + فينول.
- كحول + فينول.

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 98

أجب عن التالي ..

أمامك أربع صيغ بنائية :

(2)	(1)
CH_3 $H_3C-\underset{CH_3}{C}-CH_2-\underset{CH_3}{CH}-CH_3$	CH_3 $H-\underset{CH_3}{C}-CH_2-CH_2-\underset{CH_3}{CH}-CH_3$
(4)	**(3)**
$\overset{CH_3}{}\qquad\qquad\overset{CH_3}{}$ $H_3C-CH-CH_2-CH_2-\underset{CH_3}{C}-H$	$\overset{CH_3}{}\qquad\overset{CH_3}{}$ $H_3C-CH-CH_2-\underset{CH_3}{C}-CH_3$

ما الاختيار المعبر عن الصيغتين اللتين تسميان بـ : 2،2،4– ثلاثى ميثيل بنتان ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- (1) , (3).
- (2) , (4).
- (1) , (4).
- (2) , (3).

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 99:

أجب عن التالي ..

ما عدد الأيزومرات التى لها الصيغة الجزيئية $C_2H_3Cl_3$ ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- 5
- 2
- 4
- 3

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 100:

أجب عن التالي ..

المركب العضوى الذى يتكون من 75% كربون، 25% هيدروجين، يعتبر من : = 12 , H = 1]

اختر الإجابة الصحيحة*

- الألكاينات.
- الكحولات.
- الألكينات.
- الألكانات.

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

101 Q:

.. أجب عن التالي

ماذا يحدث عند أنود خلية التحليل الكهربى لمصهور كلوريد الصوديوم ؟

*اختر الإجابة الصحيحة

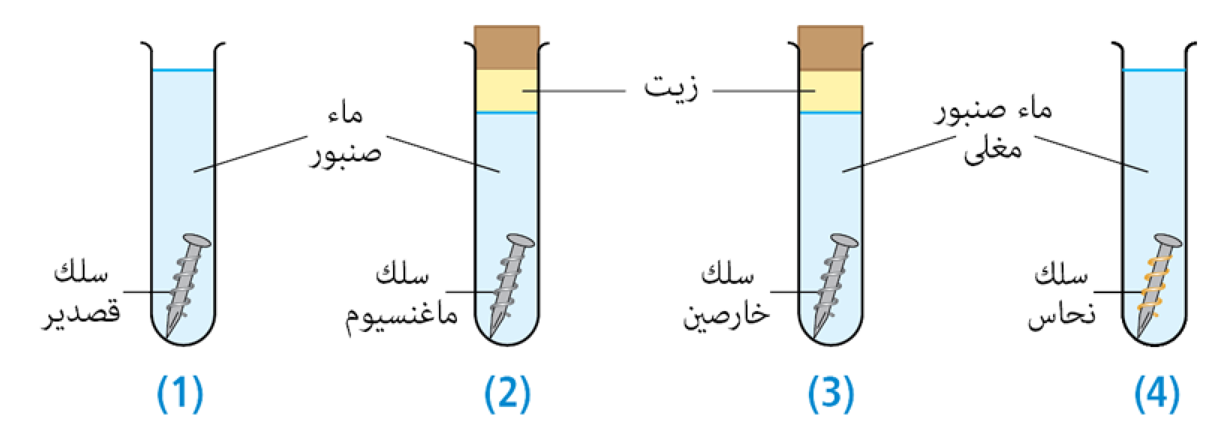
- تُختزل أيونات الكلوريد.
- تتأكسد أيونات الصوديوم.
- تتأكسد أيونات الكلوريد.
- تُختزل أيونات الصوديوم.

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 102:

أجب عن التالي ..

فى أى من الأنابيب التالية يكون فيها معدل صدأ المسمار أبطأ ما يمكن ؟



اختر الإجابة الصحيحة*

- الأنبوبة (2).
- الأنبوبة (1).
- الأنبوبة (4).
- الأنبوبة (3).

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 103

أجب عن التالي ..

عند إمرار كمية من الكهرباء مقدارها 10800 C فى إلكتروليت يترسب 2.977 g من فلز كتلته الذرية الجرامية 106.4 g/mol على كاثود هذه الخلية، ما تكافؤ هذا الفلز المترسب ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- 3
- 1
- 4
- 2

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 104:

أجب عن التالي ..

يُعبر عن أحد الخلايا الجلفانية بالمعادلة التالية :

$$2Ag^{+}_{(aq)} + H_{2(g)} \longrightarrow 2Ag_{(s)} + 2H^{+}_{(aq)} \qquad (emf = 0.8\ V)$$

ما قيمة جهد الأكسدة القياسى لقطب الفضة ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- V 0.8
- V 0.2
- V 0.8 -
- V 0.4

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 105:

أجب عن التالي ..

من الخلية الكهربية الموضحة بالشكل المقابل،
أيًا من الاختيارات الآتية يعبر عن الفلزين (X) ، (Y) ؟

الفلز (Y)
الفلز (X)
حمض كبريتيك مخفف

اختر الإجابة الصحيحة*

○

الفلز (Y)	الفلز (X)
Cu	Mn

○

الفلز (Y)	الفلز (X)
Mg	Pb

○

الفلز (Y)	الفلز (X)
Zn	Fe

○

الفلز (Y)	الفلز (X)
Mg	Zn

Q: 299

Q: 300

Q: 301

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%










حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي

الشريك الرئيسي



عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 106:

أجب عن التالي ..

الجدول المقابل يوضح قيم K_{sp} لملحى كبريتيد، أى مما يلى يدل على التدرج الصحيح فى درجة ذوبان مركبات الكبريتيد الثلاثة الآتية فى الماء عند درجة حرارة معينة ؟

الملح	K_{sp}
CuS	6×10^{-37}
ZnS	2×10^{-25}

اختر الإجابة الصحيحة*

- $Na_2S > CuS > ZnS$
- $Na_2S > ZnS > CuS$
- $Na > CuS_2ZnS > S$
- $S_2CuS > ZnS > Na$

تحقق من الإجابة



أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 107

أجب عن التالي ..

أُجرى التفاعل المتزن الآتى عند درجة حرارة معينة :

$$CO_{(g)} + H_2O_{(v)} \rightleftharpoons CO_{2(g)} + H_{2(g)}$$

ما العامل المؤثر فى زيادة كمية $CO_{2(g)}$ فى حيز التفاعل ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- إضافة غاز خامل.
- تقليل حجم وعاء التفاعل.
- إضافة عامل حفاز مناسب.
- زيادة كمية $CO_{(g)}$

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%



:Q 108

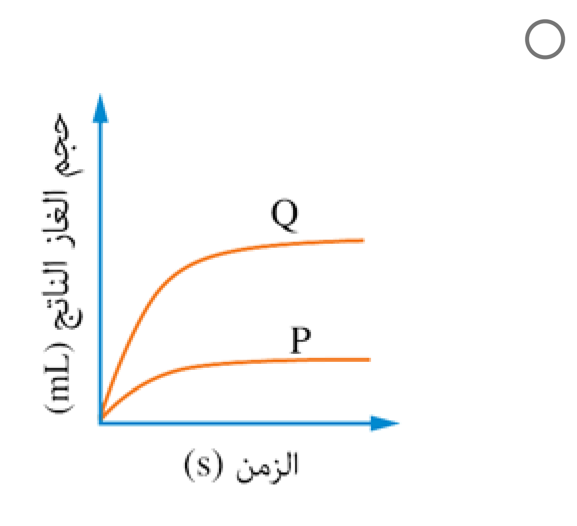
أجب عن التالي ..

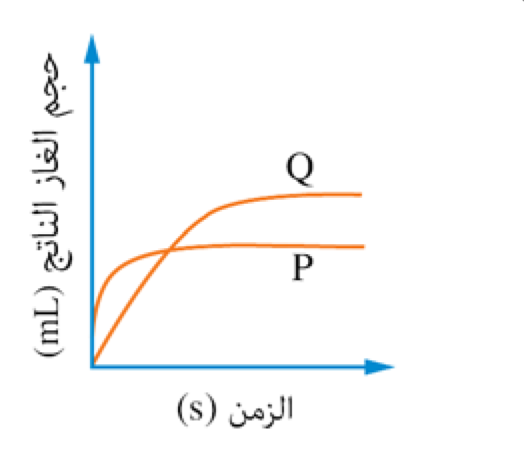
أُجريت تجربتين (P) ، (Q) لتفاعل حمض النيتريك مع وفرة من كربونات الخارصين للتعرف على أثر كل درجة الحرارة والتركيز وحجم الحمض على معدل التفاعل، ويوضح الجدول الآتى ظروف إجراء التجربتين

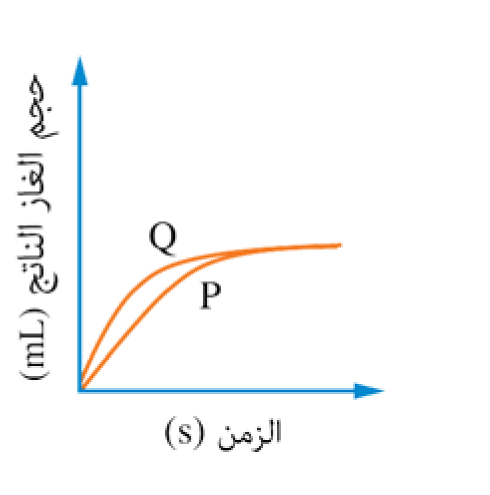
التجربة	درجة الحرارة	تركيز الحمض	حجم الحمض
(P)	35°C	2 mol/L	50 mL
(Q)	25°C	1 mol/L	150 mL

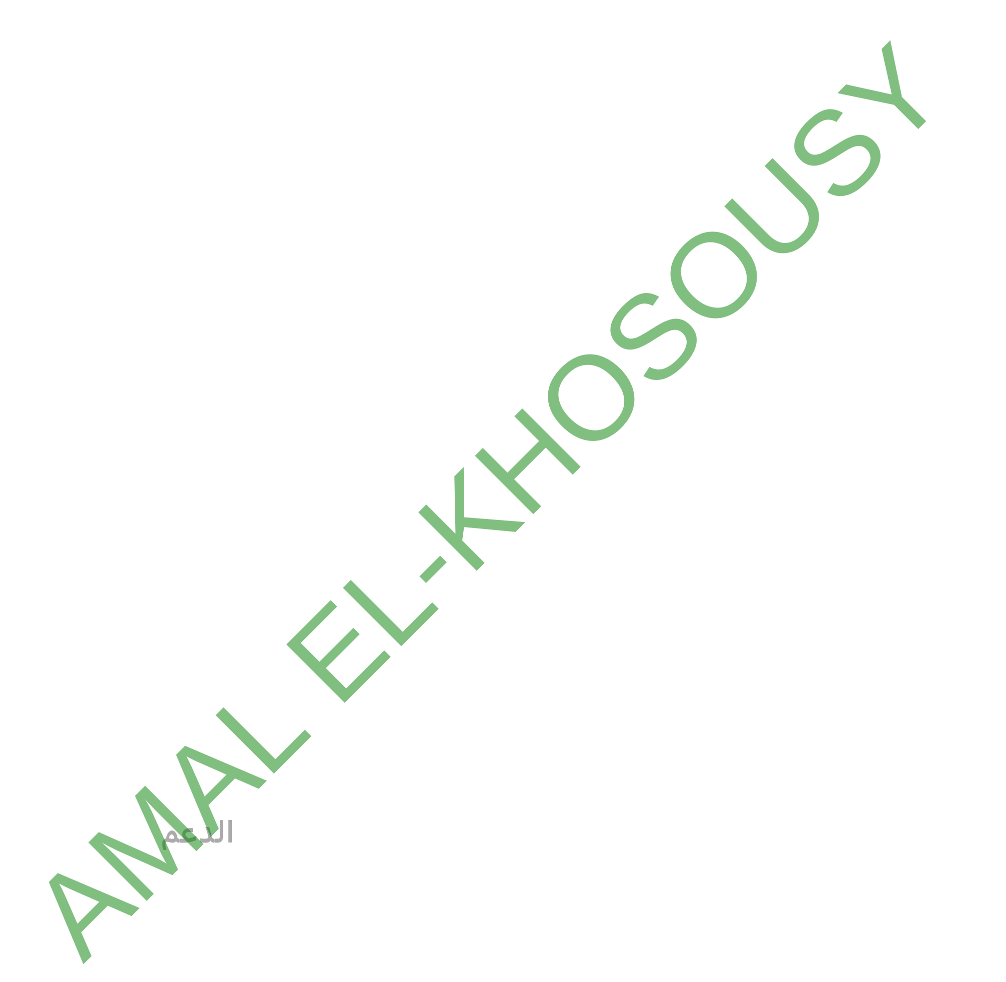
أيًا من الأشكال البيانية الآتية يعبر عن نتائج التجربتين ؟

اختر الإجابة الصحيحة*



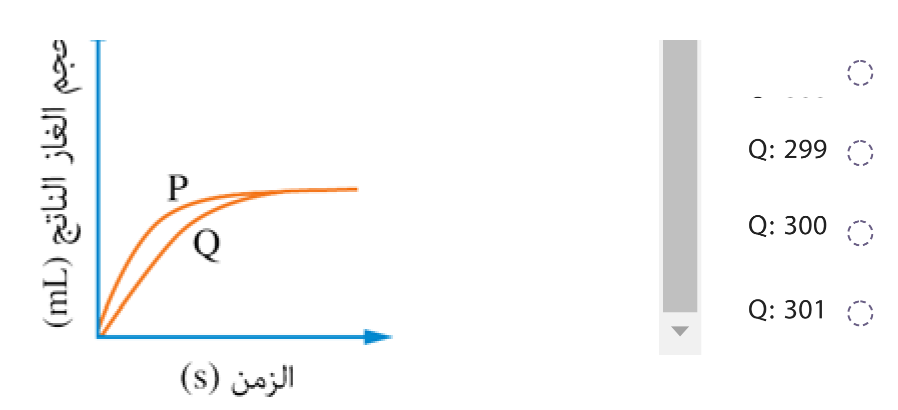






Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

- Q: 299
- Q: 300
- Q: 301



تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%







مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 109:

أجب عن التالي ..

إذا كان $(K_c = 0.05)$ للتفاعل الانعكاسى المقابل : $A + 2B \rightleftharpoons 3C + 4D$

فما قيمة K_c للتفاعل : $3C + 4D \rightleftharpoons A + 2B$ ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- 0.021
- 20
- 400
- 0.05

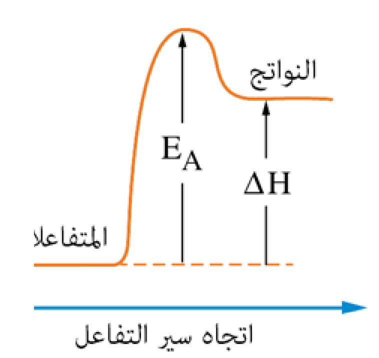
تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 110

أجب عن التالي ..



من مخطط الطــاقة المقـابل لأحـد التفاعلات الكيميائية، ما تأثير إضافة عامل حفاز على قيمتى طاقة التنشيط E_A وإنثالبى التفاعل ΔH ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

E_A	ΔH
لا تتغير	تقل

E_A	ΔH
تقل	لا تتغير

E_A	ΔH
تقل	تقل

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 111

أجب عن التالي ..

عند إضافة وفرة من محلول نترات الفضة إلى عينة ماء تحتوى على أيونات الكلوريد، ترسب 1 g من كلوريد الفضة، ما كتلة أيونات الكلوريد فى عينة الماء ؟

المادة	الكتلة المولية (g/mol)
$AgNO_3$	170
$AgCl$	143.5
Cl^-	35.5

اختر الإجابة الصحيحة*

- g 0.5
- g 0.34
- g 0.75
- g 0.25

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 112:

أجب عن التالي ..

ما الكاشف المستخدم فى فصل أيونات SO_4^{2-} ، Cl^- فى صورة رواسب ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- NaOH
- KOH
- $Pb(NO_3)_2$
- $BaSO_4$

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 113

أجب عن التالي ..

عينة من كربونات الصوديوم المائية $(Na_2CO_3.XH_2O)$ تمت معادلتها تمامًا بحمض هيدروكلور تركيزه $0.1\ M$ وحجمه $50\ mL$ ما عدد مولات ماء التبلر فى العينة ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- 0.025X mol
- 0.0025X mol
- 0.052X mol
- 0.05X mol

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

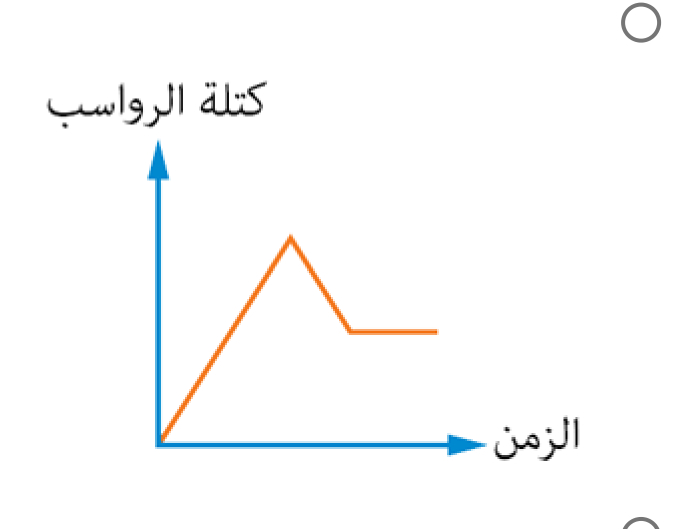
مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

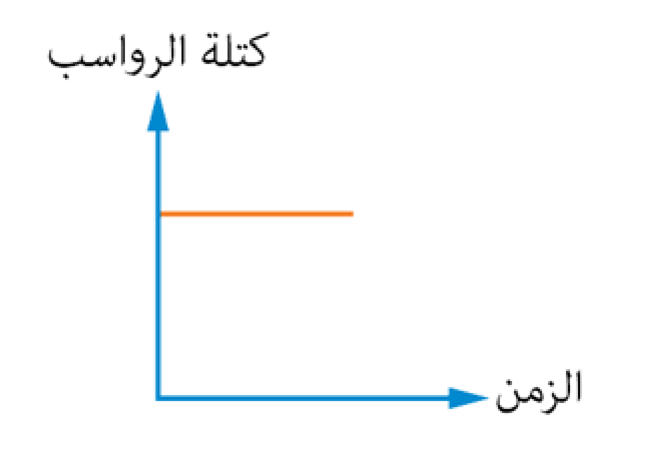
:Q 114

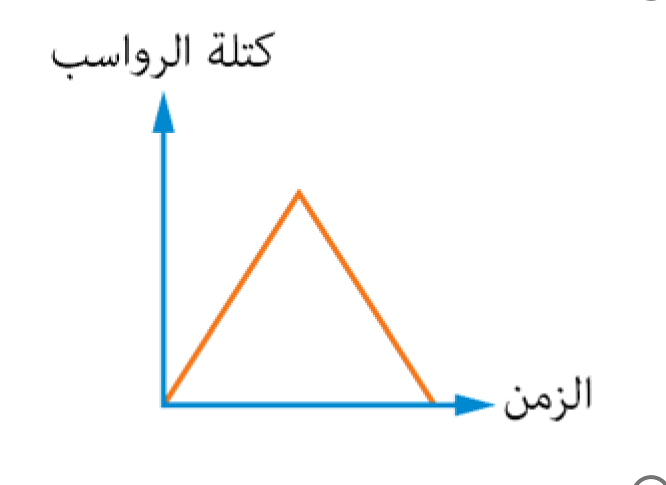
أجب عن التالي ..

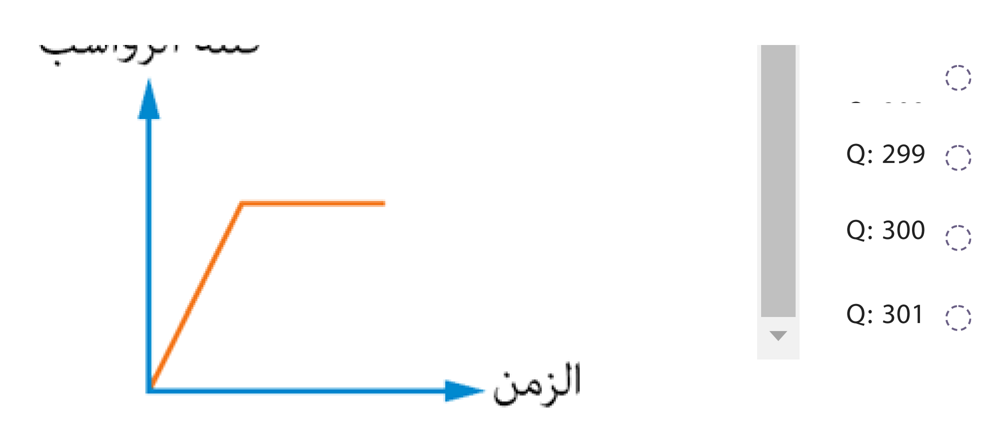
تم إضافة وفرة من محلول نترات الفضة إلى خليط من محلولى فوسفات البوتاسيوم وكلوريد البوتاسيوم،
ثم أضيف إلى الناتج محلول الأمونيا،
أيًا من الأشكال البيانية الآتية يعبر عن التغير فى كتلة الرواسب المتكونة بمرور الزمن ؟

اختر الإجابة الصحيحة*









Q: 299

Q: 300

Q: 301

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%



حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي



الشريك الرئيسي



عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 115

أجب عن التالي ..

أيًا من أزواج الكاتيونات الآتية لا يمكن فصلها باستخدام محلول كربونات الصوديوم ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- K^+ / Mg^{2+}
- Cu^{2+} / Na^+
- NH_4^+ / Hg^+
- Pb^{2+} / Ca^{2+}

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 116:

أجب عن التالي ..

عند اختزال أكسيد الحديد (III) بالغاز المائى ثم معالجة المادة الصلبة الناتجة بحمض الكبريتيك المخففة تتكون المادة (X)، ما الصيغة الكيميائية للمادة (X) ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- FeS_2
- $Fe_2(SO_4)_3$
- FeS
- $FeSO_4$

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 117:

أجب عن التالي ..

ما الأيون الذى يعتبر بارامغناطيسى ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- Cu^{+}
- Ti^{4+}
- Zn^{2+}
- Ti^{3+}

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 118:

أجب عن التالي ..

الشــكل المقابــل يعبــر عــن أحــد مركبـات الحديد،
كل مما يلى ينطبق على هذا المركب عدا إنه :

اختر الإجابة الصحيحة*

- يُحضر باختزال أحد أكاسيد الحديد السوداء.
- يُحضر بتسخين أكسالات الحديد (II) فى الهواء.
- يُحضر بأكسدة Fe_3O_4
- يتفاعل مع الأحماض المعدنية المركزة الساخنة مكونًا أملاح الحديد (III) وبخار ماء.

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 119:

أجب عن التالي ..

يقـدر العزم المغناطيســي μ لذرات العناصــر وأيوناتها بوحــدة BM ويعين من العلاقــة : $\sqrt{n(n+2)}=$ حيث n تعبر عن عدد الإلكترونات المفردة، أيًا من الأيونات الآتية يكون عزمها المغناطيسى 5.9 BM ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- Fe^{2+}
- Ni^{2+}
- Cu^{2+}
- Fe^{3+}

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 120:

أجب عن التالي ..

الكروم والكوبلت والحديد والمنجنيز أربعة فلزات انتقالية،
أى زوج مما يأتى يحتوى على نفس عدد الإلكترونات ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- Co^{+2} , Cr
- Fe^{3+} , Mn^{2+}
- Co^{2+} , Fe^{3+}
- Mn^{2+} , Cr

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 121:

أجب عن التالي ..

المقطع الآتى من أحد البوليمرات الناتجة من تفاعل البلمرة بالتكاثف :

$$-C_6H_4-CO-O-CH_2CH_2-O-CO-C_6H_4-CO-O-CH_2CH_2-O-CO-C_6H_4-$$

ما المونومرين المكونين لهذا البوليمر ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $HOOC-C_6H_4-COOH + HOCH_2OH$
- $HO-C_6H_4-COOH + HOCH_2CH_2COOH$
- $HO-C_6H_4-OH + HOOCCH_2CH_2COOH$
- $HOOC-C_6H_4-COOH + HOCH_2CH_2OH$

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 122

أجب عن التالي ..

الصيغة البنائية الآتية لمركب يستخدم فى صناعة بعض مراهم تخفيف الآلام :

$$CH_3-O-C_6H_3(OH)-CH_2-NH-C(=O)-(CH_2)_4-CH=CH-CH(CH_3)_2$$

وبذلك فإن الجزيء من هذا المركب يحتوى على :

اختر الإجابة الصحيحة*

- مجموعة إستر و مجموعة هيدروكسيل.
- مجموعة إستر و مجموعة أميد.
- مجموعة كربوكسيل و مجموعة هيدروكسيل.
- مجموعة ألكين و مجموعة أميد.

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

123 Q:

.. أجب عن التالي

عند اختزال الألدهيدات، تتكون :

*اختر الإجابة الصحيحة

- كحولات ثانوية.
- كحولات أولية.
- كحولات ثالثية.
- ألكانات.

124 Q:

.. أجب عن التالي

يمكن تسمية حمض اللاكتيك بـ :

*اختر الإجابة الصحيحة

- ○ حمض البروبانويك.
- ○ حمض بيتا هيدروكسى بروبانويك.
- ○ حمض 2- بروبانويك.
- ○ حمض ألفا هيدروكسى بروبانويك.

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 125:

أجب عن التالي ..

أيًا من المركبات الآتية يتفاعل مع HBr تبعًا لقاعدة ماركونيكوف ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- ○ $H_3C-CH=CH-CH_3$ (cis: H_3C و CH_3 في نفس الجانب، H و H في الجانب الآخر)
- ○ $H_3C-CH=CH-CH_3$ (trans: H_3C و H في الأعلى، H و CH_3 في الأسفل)
- ○ $H_2C=CH_2$
- ○ $(H_3C)_2C=CH_2$

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 126

أجب عن التالي ..

عند نيترة المركب C_6H_5Y ينتج أيزومر ميتا، فإن Y يمكن أن تكون :

اختر الإجابة الصحيحة*

- CH_3 -
- COOH -
- OH -
- Cl -

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

Q 127:

أجب عن التالي ..

أيًا من المركبات الآتية يعتبر حلقى غير متجانس ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

○

$$\begin{array}{ccc} H_2C & - & CH_2 \\ | & & | \\ H_2C & - & CH_2 \end{array}$$

○

$$\begin{array}{l} CH_3 - CO \diagdown \\ \qquad\qquad\quad O \\ CH_3 - CO \diagup \end{array}$$

○

$$\begin{array}{l} HC = CH \diagdown \\ | \qquad\qquad O \\ HC = CH \diagup \end{array}$$

○

$$\begin{array}{l} CH_3 - CH_2 \diagdown \\ \qquad\qquad\quad C = O \\ CH_3 - CH_2 \diagup \end{array}$$

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 128

أجب عن التالي ..

خلية كهربية يُعبر عنها بالرمز الاصطلاحى :

$Ni / Ni^{2+} // Au^{3+} / Au$

$i \longrightarrow Ni^{2+} + 2e^{-} \quad E^{\circ} = +0.25\ V$

$u \longrightarrow Au^{3+} + 3e^{-} \quad E^{\circ} = -1.5\ V$

ما قيمة emf لهذه الخلية ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- V 1.175 -
- V 1.75 +
- V 1.25 +
- V 1.25 -

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 129

أجب عن التالي ..

ما ناتج تفاعل غاز الكلور مع البيوتان فى وجود الأشعة فوق البنفسجية ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $_{2}Cl_{10}H_{4}C$
- $_{2}Cl_{9}H_{4}C$
- $_{2}Cl_{6}H_{4}C$
- $Cl_{9}H_{4}C$

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 130

أجب عن التالي ..

ما الاختيار الصحيح المعبر عن المواد المستخدمة فى حفظ الحديد من الصدأ فى كل من معلبات حفظ الأغذ خطوط أنابيب النفط ، ألواح التسقيف ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

معلبات حفظ الأغذية	خطوط أنابيب النفط	ألواح التسقيف
قصدير	ماغنسيوم	خارصين

معلبات حفظ الأغذية	خطوط أنابيب النفط	ألواح التسقيف
خارصين	ماغنسيوم	قصدير

معلبات حفظ الأغذية	خطوط أنابيب النفط	ألواح التسقيف
قصدير	خارصين	ماغنسيوم

معلبات حفظ الأغذية	خطوط أنابيب النفط	ألواح التسقيف
ماغنسيوم	قصدير	خارصين

تحقق من الإجابة

المعلم

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 131

أجب عن التالي ..

أُمّــرت كميــة من الكهرباء فى إلكتروليتين مختلفين متصلين على التوالى، فترســب 31.75 g من النحاس
الإلكتروليــت الــذى يحتوى على أيونــات $Cu^{2+}_{(aq)}$ ، وأيضًا 13 g مــن الكروم من إلكتروليــت الخلية الأ
ما عدد تأكسد الكروم فى محلوله الإلكتروليتى ؟ = 63.5 , Cr = 52]

اختر الإجابة الصحيحة*

- + 2
- + 3
- + 4
- + 1

تحقق من الإجابة

الامتح

محتوى حصري لمنصة حص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 132:

أجب عن التالي ..

ما تسمية الأيوباك للمركب المقابل ؟

$$\begin{array}{c} \qquad\qquad\qquad\qquad\quad CH_3 \\ \qquad\qquad\qquad\qquad\quad | \\ H_3-(CH_2)_4-CH-C-CH_2-CH_3 \\ \qquad\quad | \qquad | \\ \qquad\qquad CH_3\ (CH_2)_2-CH_3 \end{array}$$

اختر الإجابة الصحيحة*

- 3 ، 4 - ثنائى ميثيل - 3 - بروبيل ديكان.
- 6 ، 7 - ثنائى إيثيل - 7 - بروبيل نونان.
- 4 - إيثيل - 4 ، 5 - ثنائى ميثيل ديكان.
- 6 ، 7 - ثنائى إيثيل - 7 - إيثيل ديكان.

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 299

Q: 300

Q: 301















حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي

الشريك الرئيسي



عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 133:

أجب عن التالي ..

ما عدد أيزومرات المركب $C_3H_6Cl_2$ ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- 3
- 4
- 2
- 5

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 134

أجب عن التالي ..

يتعادل 20 mL من HCl تمامًا مع 40 mL من محلول NaOH تركيزه 0.05 M

ما قيمة pH للحمض المستخدم ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- 1.5
- 2.5
- 1
- 2

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 135:

أجب عن التالي ..

أيًا من المعادلات الآتية تعبر عن تفاعل الأنود فى عملية تآكل فلز الماغنسيوم ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $Mg^{2+} + 2e^- \longrightarrow Mg$
- $4OH^- \longrightarrow O_2 + 2H_2O + 4e^-$
- $O_2 + 2H_2O + 4e^- \longrightarrow 4OH^-$
- $Mg \longrightarrow Mg^{2+} + 2e^-$

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 136:

أجب عن التالي ..

يجرى التفاعل الانعكاسى المتزن المقابل فى مكبس : $PCl_{5(g)} \rightleftharpoons PCl_{3(g)} + Cl_{2(g)}$

ماذا يحدث عند الضغط على ذراع المكبس للداخل ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- يزداد تفكك PCl_5
- يقل تفكك PCl_5
- يتكون المزيد من Cl_2
- يتكون المزيد من PCl_3

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 137

أجب عن التالي ..

مسحوق غسيل أحد مكوناته مادة بيكربونات الصوديوم وعند معايرة محلول يحتوى على من هذا المسحوق، لزم 7.15 mL من حمض الكبريتيك تركيزه 0.1 M للوصول إلى نقطة التعا فإذا كانت بيكربونات الصوديوم هى المكون الوحيد فى مسحوق الغسيل الذى يتفاعل مع حمض الكبريتي فإن النسبة المئوية الكتلية له فى المسحوق تساوى : HCO_3 = 84 g/mol]

اختر الإجابة الصحيحة*

- 24%
- 6%
- 12%
- 3%

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 138

أجب عن التالي ..

يعبر عن التفاعل الحادث فى خلية دانيال بالمعادلة الأيونية :

$$Co_{(s)} + Fe^{2+}_{(aq)} \longrightarrow Co^{2+}_{(aq)} + Fe_{(s)}$$

أيًا من العبارات الآتية تعتبر صحيحة ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- تختزل أيونات الحديد نتيجة فقد الإلكترونات.
- تختزل ذرات الكوبلت باكتساب الإلكترونات.
- تتأكسد ذرات الكوبلت.
- تتأكسد أيونات الحديد.

تحقق من الإجابة

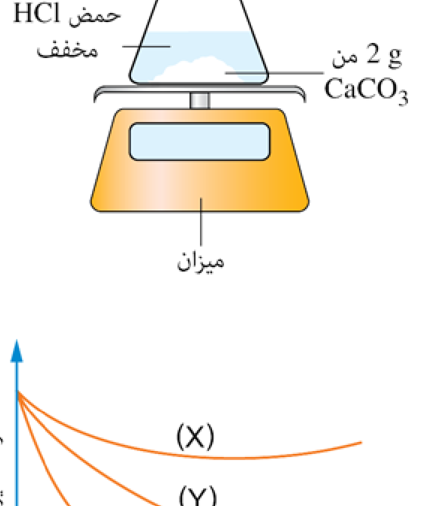
أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 139

أجب عن التالي ..



أُجريت ثلاث تجارب مختلفة باستخدام ميزان كالموضح بالشكل المقابل لقياس معدل تفاعل كربونات الكالسيوم مع حمض الهيدروكلوريك المخفف :

التجربة	هيئة كربونات الكالسيوم	كمية حمض الهيدروكلوريك المخفف
الأولى	مسحوق	كمية وفيرة
الثانية	قطعة	كمية وفيرة
الثالثة	قطعة	كمية محدودة

ومُثلت نتائج التجارب الثلاثة بالشكل البيانى المقابل، أيًا من الاختيارات الآتية يعتبر صحيحًا ؟

(X)
(Y)
(Z)
0
الزمن

اختر الإجابة الصحيحة*

- المنحنى (Y) يعبر عن التجربة الأولى.
- المنحنى (X) يعبر عن التجربة الأولى.
- المنحنى (Z) يعبر عن التجربة الثالثة.
- المنحنى (Y) يعبر عن التجربة الثانية.

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 140

أجب عن التالي ..

يتحـد 10.6 g مـن كربونات الصوديوم اللامائية مـع 18 g من الماء لتكوين كربونـات الصوديوم المتهد التى صيغتها الكيميائية : [Na = 23 , C = 12 , O = 16 , H = 1]

اختر الإجابة الصحيحة*

- $Na_2CO_3.H_2O$
- $Na_2CO_3.4H_2O$
- $Na_2CO_3.10H_2O$
- $Na_2CO_3.8H_2O$

تحقق من الإجابة

الامتحان

محتوى حصري لمنصة حصص

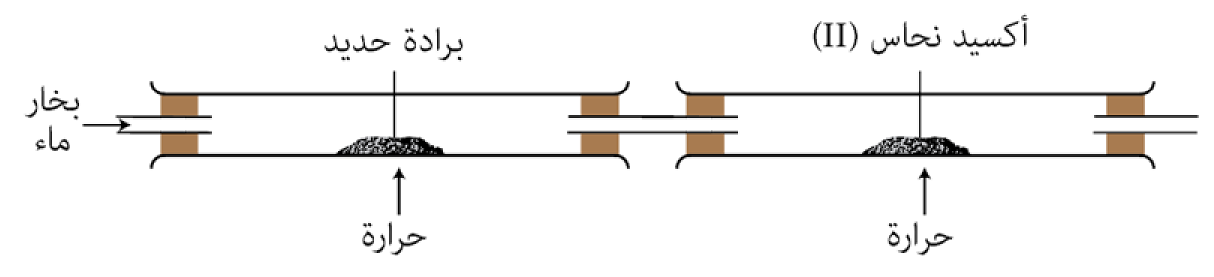
أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 141

أجب عن التالي ..

أمر تيار من بخار الماء على برادة حديد مسخنة لدرجة الاحمرار وأمر الغاز الناتج على مسـ
أكسيد النحاس (II) الساخن، كما يتضح من الشكل التالى :



أى مما يلى لا ينتج من التفاعلين السابقين ؟

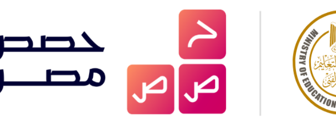
اختر الإجابة الصحيحة*

- بخار الماء.
- النحاس.
- الأكسچين.
- أكسيد الحديد المغناطيسى.

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 299
Q: 300
Q: 301



حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي

الشريك الرئيسي


عن حصص مصر
الأسئلة الشائعة
تواصل معنا
سياسة الخصوصية
شروط الاستخدام

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 142

أجب عن التالي ..

فى التفاعل الانعكاسى المتزن المقابل : $\Delta H = (-)$ $\quad 2NO_{(g)} + O_{2(g)} \rightleftharpoons 2NO_{2(g)}$

إذا كانت تركيزات المتفاعلات والنواتج عند الاتزان، كالتالى :

$[NO] = 0.52\ M\ ,\ [O_2] = 0.24\ M\ ,\ [NO_2] = 0.18\ M$

ما الاختيار الصحيح المعبر عن قيمة K_c لهذا التفاعل «بفرض عدم تغير درجة الحرارة» ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- 0.5
- 1.4
- 0.063
- 2

تحقق من الإجابة



أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 143:

أجب عن التالي ..

ما المحلول الذى لا يكون راسب أسود عند إمرار غاز H_2S فيه ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $(CH_3COO)_2Pb$
- $Cu(NO_3)_2$
- NaCl
- $AgNO_3$

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 144

أجب عن التالي ..



الشكل المقابل لأحد صخور القشرة الأرضية التى تحتوى على أحد خامات الحديد، ما المعادلة الكيميائية المعبرة عن أحد تفاعلات هذا الأكسيد ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $Fe_3O_{4(s)} + H_{2(g)}$ 400° : 700°C $3FeO_{(s)} + H_2O_{(v)}$
- $Fe_2O_{3(s)} + 3H_2SO_{4(aq)}$ Δconc $Fe_2(SO_4)_{3(aq)} + 3H_2O_{(v)}$
- $Fe_2O_{3(s)} + 6HCl_{(aq)}$ Δconc $3FeCl_{2(aq)} + 3H_2O_{(v)}$
- $4FeO_{(s)} + O_{2(g)}$ Δ $2Fe_2O_{3(s)}$

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 145

أجب عن التالي ..

أيًا من المركبات الآتية يكون محلوله المائى ملونًا ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- CuF_2
- CuI
- $MgCl_2$
- NaCl

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 146

أجب عن التالي ..

أى مما يلى يكون معدل تفاعله فى بداية التفاعل أكبر ما يمكن عند تفاعله مع 4 g من الماغنسيوم ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- 30 mLمن حمض أسيتيك تركيزه2 M
- 20 mLمن حمض كبريتيك تركيزه1 M
- 15 mLمن حمض نيتريك تركيزه2 M
- 20 mLمن حمض هيدروكلوريك تركيزه1 M

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 147:

أجب عن التالي ..

ما الأيون الذى يُكوِّن راسب عند إضافة حمض الهيدروكلوريك المخفف إليه ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $HCO^-_{3(aq)}$
- $Br^-_{(aq)}$
- $Hg^+_{(aq)}$
- $Fe^{2+}_{(aq)}$

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 148

أجب عن التالي ..

مركب كربونات الثاليوم صيغته الكيميائية Tl_2CO_3 ومركب كلوريت الصوديوم صيغته الكيميائية $NaClO_2$

أيًا من الاختيارات الآتية يعبر عن مدى ذوبانهما فى الماء ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

$NaClO_2$	Tl_2CO_3
يذوب	يذوب

$NaClO_2$	Tl_2CO_3
لا يذوب	يذوب

$NaClO_2$	Tl_2CO_3
يذوب	لا يذوب

$NaClO_2$	Tl_2CO_3
لا يذوب	لا يذوب

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 149

أجب عن التالي ..

أيًا من العبارات الآتية تعتبر صحيحة ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- جهد التأين الأول للخارصين أقل بكثير من جهد التأين الأول لعنصر السكانديوم.
- جهد التأين الثالث للخارصين أقل من جهد التأين الثالث لعنصر السكانديوم.
- جهد التأين الأول للخارصين أكبر بكثير من جهد التأين الأول لعنصر السكانديوم.
- جهد التأين الثالث للخارصين أكبر من جهد التأين الثالث لعنصر السكانديوم.

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 150:

أجب عن التالي ..

فى أى زوج من المركبات التالية يكون عدد تأكسـد الكروم فى المركب الأول أكبر من عدد تأكسـد المنج
فى المركب الثانى ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- المركب الأول $Cr_2(SO_4)_3$، المركب الثانى $MnSO_4$
- المركب الأول K_2CrO_4، المركب الثانى $KMnO_4$
- المركب الأول $K_2Cr_2O_7$، المركب الثانى $KMnO_4$
- المركب الأول $CrCl_3$، المركب الثانى MnO_2

التالي

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297



أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 151

أيٌّ من الآتي يُمثِّل التوزيع الإلكتروني لعنصر Fe ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $[Kr]3d^6 4s^2$
- $[Ar]4d^6 3s^2$
- $[Ar]3d^7 4s^1$
- $[Kr]4d^6 5s^2$
- $[Ar]3d^6 4s^2$

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 152

ما حالة التأكسد الأكثر شيوعًا للتيتانيوم؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $+3$
- $+4$
- $+1$
- $+2$
- -3

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 153

أيٌّ التوزيعات الإلكترونية الآتية يُطابِق التوزيع الإلكتروني لأيون Mn^{2+}؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $[Ar]3d^3$
- $[Ar]3d^4 4s^1$
- $[Ar]3d^5 4s^2$
- $[Ar]3d^3 4s^2$
- $[Ar]3d^5$

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 154

إذا كان التوزيع الإلكتروني للكروم هو [Ar] 3d□4s□، فما هي حالة التأكسد القصوى للفلز الانتقالي؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- +4
- +3
- +2
- +6
- +5

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

155 Q:

أيٌّ من الآتي أحد استخدامات السكانديوم؟

*اختر الإجابة الصحيحة

- طلاء المعادن
- دباغة الجلود
- صناعة مضارب البيسبول
- صناعة المفاصل الصناعية
- صناعة زنبركات السيارات

156 Q:

أيٌّ من الآتي ليس من استخدامات سبيكة المنجنيز؟

*اختر الإجابة الصحيحة

- تُستخدَم في تصنيع مبيدات الفطريات.
- تُستخدَم في تصنيع المُطهِّرات.
- تُستخدَم في تصنيع مسارات السكك الحديد وعُلب المشروبات.
- تُستخدَم في تصنيع مصابيح البخار.
- تُستخدَم عاملًا مؤكسدًا قويًّا في الخلايا الجافة.

157 Q:

أيُّ فلزات الدورة الرابعة الآتية يُستخدَم في المغناطيسالبطارية؟

*اختر الإجابة الصحيحة

- فلز السكانديوم
- لا شيء من الفلزات السابقة
- فلز الكوبالت
- فلز الكروم
- فلز التيتانوم

158 Q:

صواب؟ d أيٌّ العبارات الآتية التي تُقارِن بين عنصرين من عناصر الفئة

*اختر الإجابة الصحيحة

- السكانديوم أكثر كثافة من الكوبالت وله نصف قطر ذري أصغر.
- السكانديوم أكثر كثافة من الكوبالت وله نصف قطر ذري أكبر.
- السكانديوم أقل كثافة من الكوبالت وله نصف قطر ذري أكبر.
- السكانديوم أقل كثافة من الكوبالت وله نصف قطر ذري أصغر.

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 159

أيٌّ من الآتي دايا مغناطيسية؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- Cu^{2+}
- Mn^{2+}
- Co^{2+}
- Ti^{3+}
- Ti^{4+}

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

Q 160:

الليمونيت هو أحد أهم خامات الحديد. ما صيغته الكيميائية؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $FeCO_3$
- Fe_3O_4
- $2Fe_2O_3 \cdot 3H_2O$
- Fe_2O_3
- FeO

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

Q: 299

Q: 300

Q: 301









حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي

الشريك الرئيسي



عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 161

أيٌّ ممَّا يلي يمثِّل ناتج تفاعل الحديد مع الهواء الجاف؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $Fe_3O_4(s) + Fe_2O_3(s)$
- $Fe_2O_3(s) + FeO(s)$
- $FeO(s)$
- $Fe_3O_4(s)$
- $Fe_2O_3(s)$

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 162

املأ الفراغ: يَنْتج بوليمر PE عن البلمرة بالإضافة لـ ______.

اختر الإجابة الصحيحة*

- بولي إيثيلين
- البروبيلين
- الكلورو إيثين
- التيترا فلورو إيثين
- الإيثيلين

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حصص

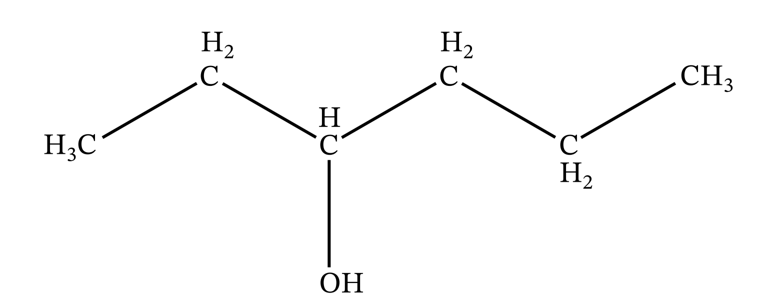
أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 163

باستخدام نظام تسمية الأيوباك (IUPAC)، ما اسم الكحول الآتي؟



اختر الإجابة الصحيحة*

- 2-هكسانول
- 5-هكسانول
- 1-هكسانول
- 6-هكسانول
- 3-هكسانول

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حصة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 164

أيٌّ الأسماء الآتية يُطلَق على الإستر الموضَّح؟

$$C_6H_5-\overset{\overset{\displaystyle O}{\|}}{C}-O-\overset{H_2}{C}-CH_3$$

اختر الإجابة الصحيحة*

- إيثانوات الفينيل
- بنزوات الميثيل
- بنزوات الفينيل
- بنزوات البروبيل
- بنزوات الإيثيل

تحقق من الإجابة



أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 165

أيٌّ الجزيئات الآتية له أقل درجة غليان على الأرجح؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- ○ 1،5-بنتانديول $(C_5H_{12}O_2)$
- ○ حمض البنتانويك $(C_5H_{10}O_2)$
- ○ بروبانوات الإيثيل $(C_5H_{10}O_2)$
- ○ 1-بنتانول $(C_5H_{12}O)$

تحقق من الإجابة



أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 166

بالنظر إلى التفاعل الآتي:

حمض البروبانويك + الميثانول $\longrightarrow$ ______ + H_2O

ما الإستر الناتج عن هذا التفاعل؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- ميثانوات البروبيل
- بروبانوات البيوتيل
- بروبانوات الإيثيل
- إيثانوات الميثيل
- بروبونات الميثيل

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 167

ما اسم الإستر $CH_3CH_2CH_2COOCH_2CH_3$ حسب نظام تسمية الأيوباك (IUPAC)؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- بوتانوات البوتيل
- بوتانوكسي إيثوكسي
- بروبانوات الإيثيل
- إيثانوات البوتيل
- بوتانوات الإيثيل

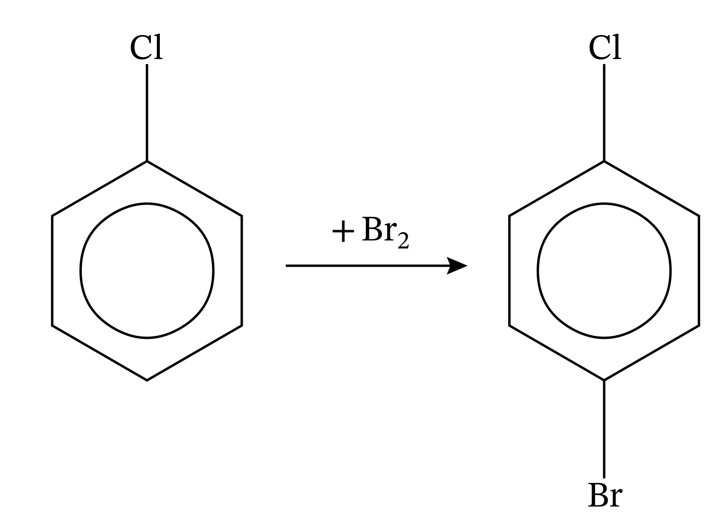
تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 168:

التفاعل المُبسَّط الآتي:

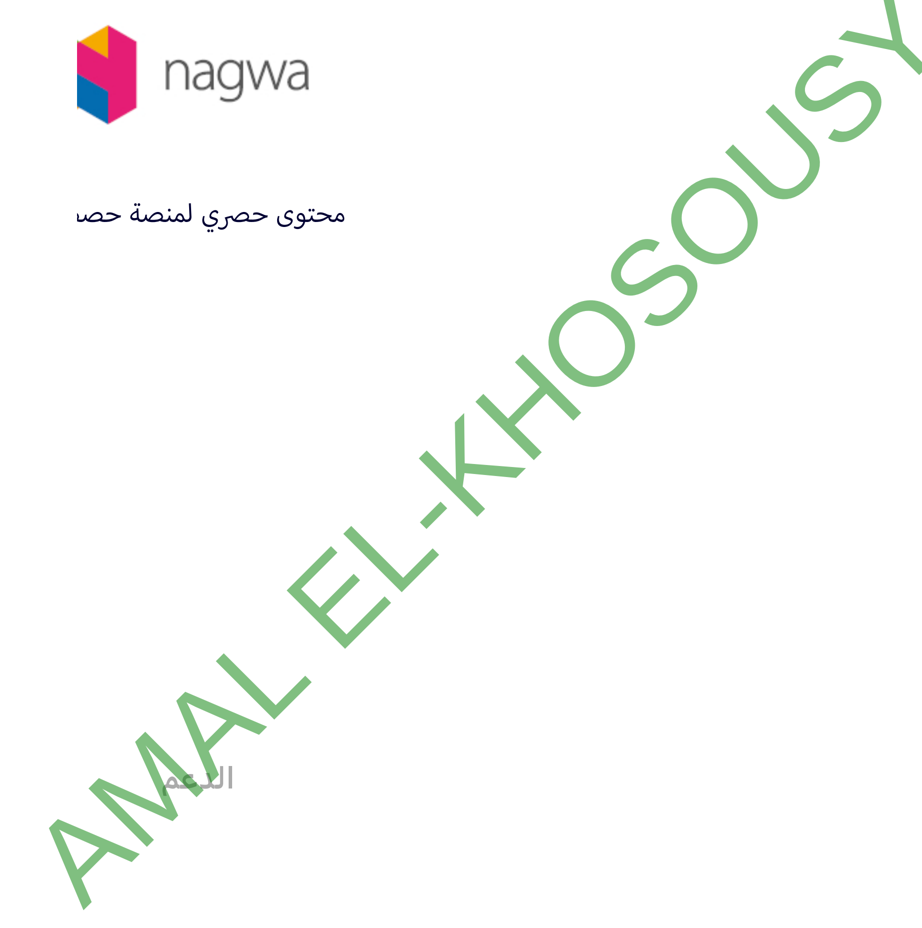


يُنتِج أحد مُركَّبات البنزين الثنائي المستبدل. ما الاسم الذي يُطلَق عليه؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- بارا-برومو كلورو بنزين
- ميتا-برومو كلورو بنزين
- أورثو-برومو كلورو بنزين
- مع-برومو كلورو بنزين
- ضد-برومو كلورو بنزين

تحقق من الإجابة

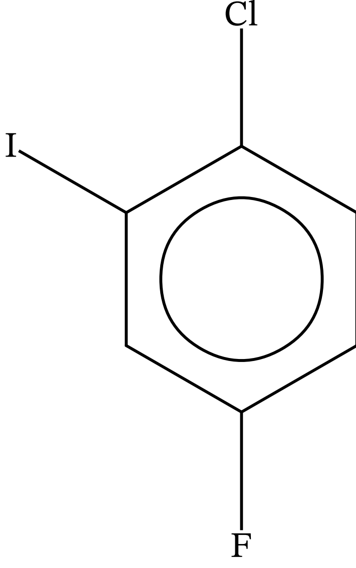


أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 169

انظر الشكل الآتي:



باستخدام نظام تسمية الأيوباك (IUPAC)، ما اسم البنزين الثلاثي المستبدل؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- 1-يودو-4 فلورو-2 كلورو بنزين
- 1-كلورو-4 فلورو-2- يودوبينزين
- 2-كلورو-1-فلورو-4-يودوبنزين
- 3-يودو-5-كلورو-6-فلوروبنزين
- 3-كلورو-5-فلورو-6-يودوبنزين

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 170

يوضِّح الآتي أحد مشتقات البنزين الأحادي المستبدل. أيُّ مجموعة جزيئية لـ X تؤدِّي إلى حدوث مزيد من الاستبدال غالبًا في الموضع ميتا؟

X

اختر الإجابة الصحيحة*

- NH_2
- CH_3
- OH
- I
- CHO

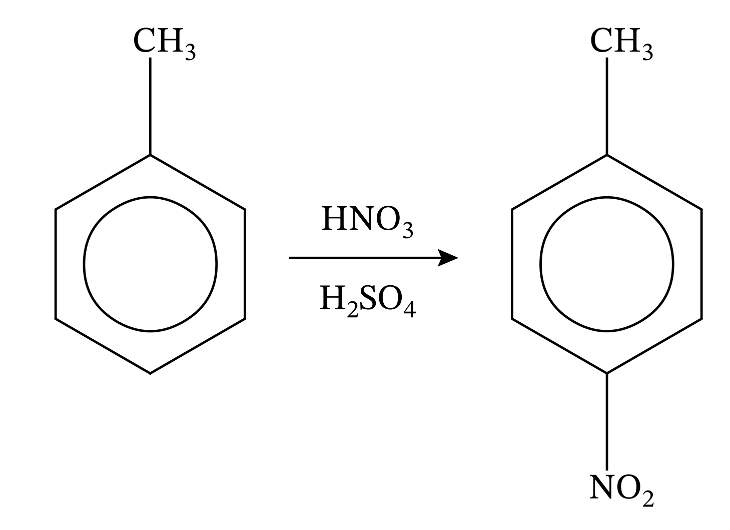
تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 171

يُمكِن أن يخضع التولوين للتفاعل الآتي ليُنتِج مشتقًّا ثنائي المستبدل:



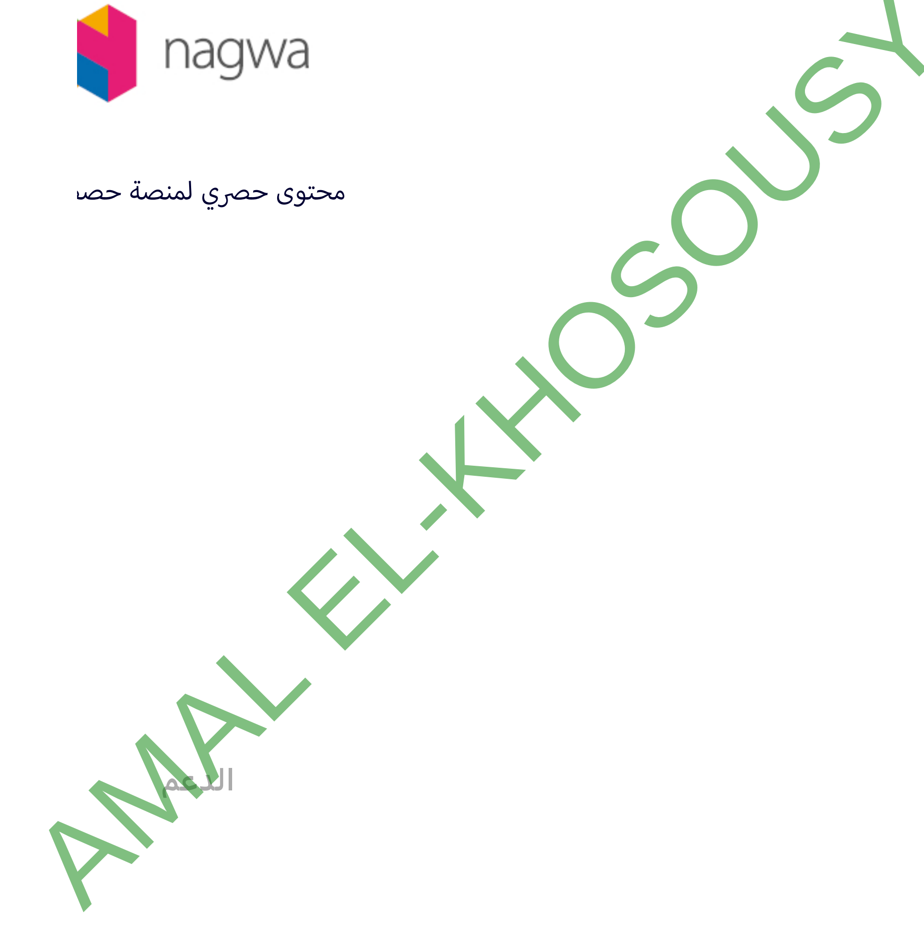
ما الاسم الذي يُطلَق على هذا الناتج؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- مع-النيترو تولوين
- أورثو نيترو تولوين
- بارا نيترو تولوين
- ميتا نيترو تولوين
- مضاد-النيترو تولوين

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%



مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 172:

ما اسم مشتق البنزين التالي، حسب نظام تسمية الأيوباك (IUPAC)؟

NO_2

اختر الإجابة الصحيحة*

- نيتروفينيل
- نترات البنزين
- نترو بنزيل
- نيتروفينول
- نتروبنزين

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 173

اذكر اسم الجزيء الآتي:

$$HC{\equiv}C-CH(CH_3)-CH(CH_3)-Br$$

اختر الإجابة الصحيحة*

- 2-بروموـ3-ميثيل-4-بنتاين
- 2-بروموإيثيل -3 بوتين
- 4-برومو-3-ميثيل-1-بنتاين
- 2-برومو 3-إيثينيل بيوتان

التالي



محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 174:

أيٌّ البِنى الآتية يمثِّل الصيغة التوضيحية لحمض حمض البنتانويك؟

اختر الإجابة الصحيحة*

```
     H   H   H    O
     |   |   |   //
H—C—C—C—C
     |   |   |    \
     H   H   H     O—H
```

```
     H   H   H   H    O
     |   |   |   |   //
H—C—C—C—C—C
     |   |   |   |    \
     H   H   H   H     H
```

```
     H   H   H   H   H    O
     |   |   |   |   |   //
H—C—C—C—C—C—C
     |   |   |   |   |    \
     H   H   H   H   H     O—H
```

```
     H   H   H   H   H    O
     |   |   |   |   |   //
H—C—C—C—C—C—C
     |   |   |   |   |    \
     H   H   H   H   H     H
```

```
     H   H   H   H    O
     |   |   |   |   //
H—C—C—C—C—C
     |   |   |   |    \
     H   H   H   H     O—H
```

تحقق من الإجابة

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 175

الألكانات الحلقية هيدروكربونات تُكوِّن فيها سلسه الكربون حلقة. أيٌّ من الآتي يمثِّل الصيغة الجزيئية للهكسا
الحلقي؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- C_6H_{14}
- C_6H_{11}
- C_6H_{13}
- C_6H_{12}
- C_6H_{10}

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 176

أيٌّ من الآتي يمثِّل الصيغة التوضيحية لـ ١-٨-ديكلوربروبين؟

اختر الإجابة الصحيحة*

```
H         Cl
 \        |
  C═C──C──H
 /  |  |
H   H  Cl
```

```
   H  Cl  H
   |  |   |
H──C──C───C──H
   |  |   |
   H  Cl  H
```

```
   H  H  Cl
   |  |  |
H──C──C──C──H
   |  |  |
   H  H  Cl
```

```
   H  H  Cl
   |  |  |
H──C──C──C──H
   |  |  |
   H  H  H
```

```
   H  Cl  Cl
   |  |   |
H──C──C───C──H
   |  |   |
   H  H   H
```

تحقق من الإجابة

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 177:

أكمل الفراغ: عدد ذرات الكربون في الألكين المحتوي على 12 ذرات هيدروجين يساوي ______.

اختر الإجابة الصحيحة*

- 12 ذرات كربون
- 4 ذرات كربون
- 6 ذرات كربون
- 5 ذرات كربون
- 7 ذرة كربون

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

178 Q:

أي الألكينات الآتية له أعلى لزوجة؟

*اختر الإجابة الصحيحة

- البنتين
- البيوتين
- الهكسين
- الهيبتين
- الأوكتين

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 179

أيٌّ من الآتي يُمثِّل الصيغة المُكثَّفة للألكين الذي صيغته الجزيئية C_8H_{16}؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $CH{=}CH(CH_2)_5CH_3$
- $CH_2{=}CH(CH_2)_5CH_3$
- $CH_3CH{=}C(CH_2)_4CH_3$
- $CH_3CH{=}CH(CH_2)_5CH_3$
- $CH_2{=}CH(CH_2)_4CH_3$

تحقق من الإجابة

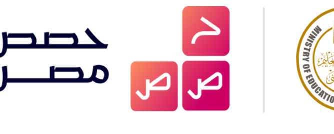


أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 299

Q: 300

Q: 301










حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي

الشريك الرئيسي



عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام

180 Q:

أيُّ الألكينات الآتية له أقل درجة غليان؟

*اختر الإجابة الصحيحة

- الثُّماني
- البيوتين
- البنتين
- الهبتين
- الهكسين

181 Q:

أيُّ الألكينات الآتية له أعلى كثافة؟

*اختر الإجابة الصحيحة

- البيوتين
- الهيبتين
- البنتين
- الأوكتين
- الهكسين

182 Q:

ما عدد ذرات الكربون في الألكين المحتوي على رابطة كربون-كربون مزدوجة واحدة و 10 ذرات هيدروجين؟

*اختر الإجابة الصحيحة

- ◯8
- ◯4
- ◯7
- ◯6
- ◯5

تحقق من الإجابة

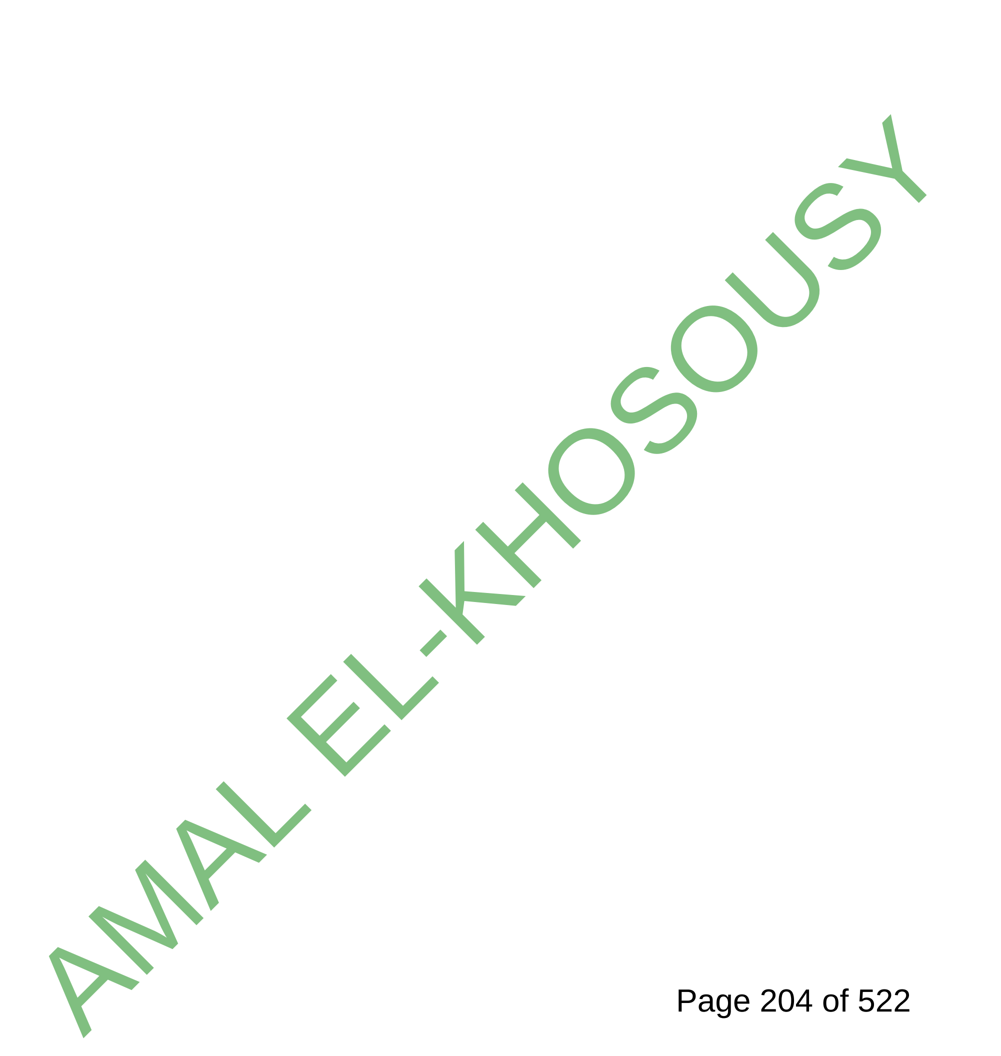
183 Q:

أيُّ الألكينات الآتية هو الأقل تطايرًا؟

*اختر الإجابة الصحيحة

- الهكسين
- البنتين
- البيوتين
- الأوكتين
- الهبتين

تحقق من الإجابة



مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 184:

أي الألكينات الآتية غاز عند درجة حرارة الغرفة؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $C_{10}H_{20}$
- C_4H_8
- C_7H_{14}
- C_9H_{18}
- C_8H_{16}

تحقق من الإجابة

nagwa

محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

185 Q:

أيُّ الألكينات الآتية له أقلُّ درجة انصهار؟

*اختر الإجابة الصحيحة

- الهكسين
- الهبتين
- الأوكتين
- البنتين
- النُونين

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 186

أيٌّ ممَّا يلي يُمثِّل الصيغة الجزيئية للألكين المحتوي على رابطة كربون-كربون مزدوجة واحدة وخمس ذرات كربون؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- C_5H_8
- C_5H_{11}
- C_5H_9
- C_5H_{12}
- C_5H_{10}

تحقق من الإجابة

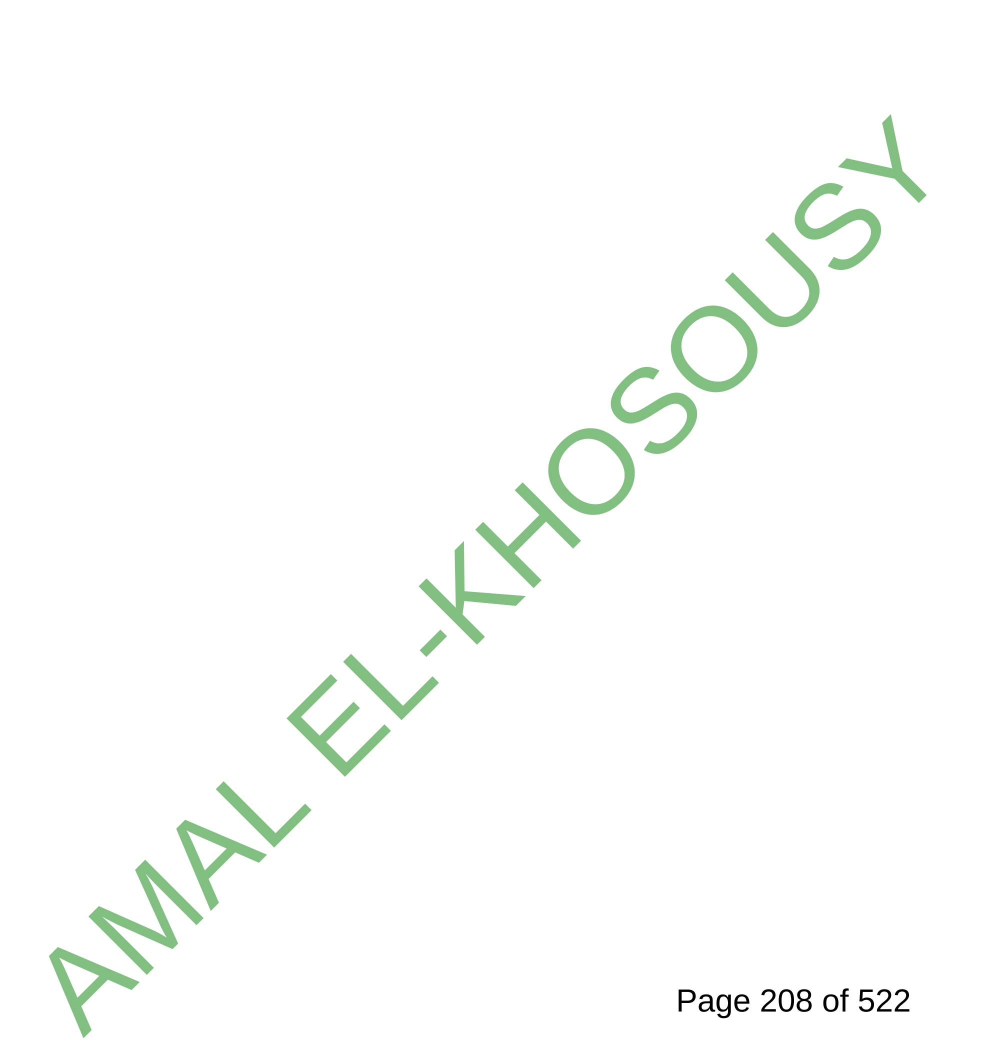
أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

187 Q:

أيُّ الألكانات الآتية له أقلُّ درجة غليان؟

*اختر الإجابة الصحيحة

- الهبتان
- البيوتان
- البروبان
- البنتان
- الهكسان



188 Q:

.______ املأ الفراغ: عدد ذرات الكربون في الألكان الحلقي المحتوي على 20 ذرة هيدروجين يساوي

*اختر الإجابة الصحيحة

- ○ 9 ذرة كربون
- ○ 10 ذرة كربون
- ○ 40 ذرة كربون
- ○ 11 ذرة كربون
- ○ 20 ذرة كربون

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 189

أيُّ الصِّيَغ الآتية هي لأحد الألكانات التي توجد في صورة غاز عند درجة حرارة الغرفة؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- C_2H_6
- C_5H_{12}
- C_8H_{18}
- $C_{40}H_{82}$
- $C_{14}H_{30}$

تحقق من الإجابة

nagwa

محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

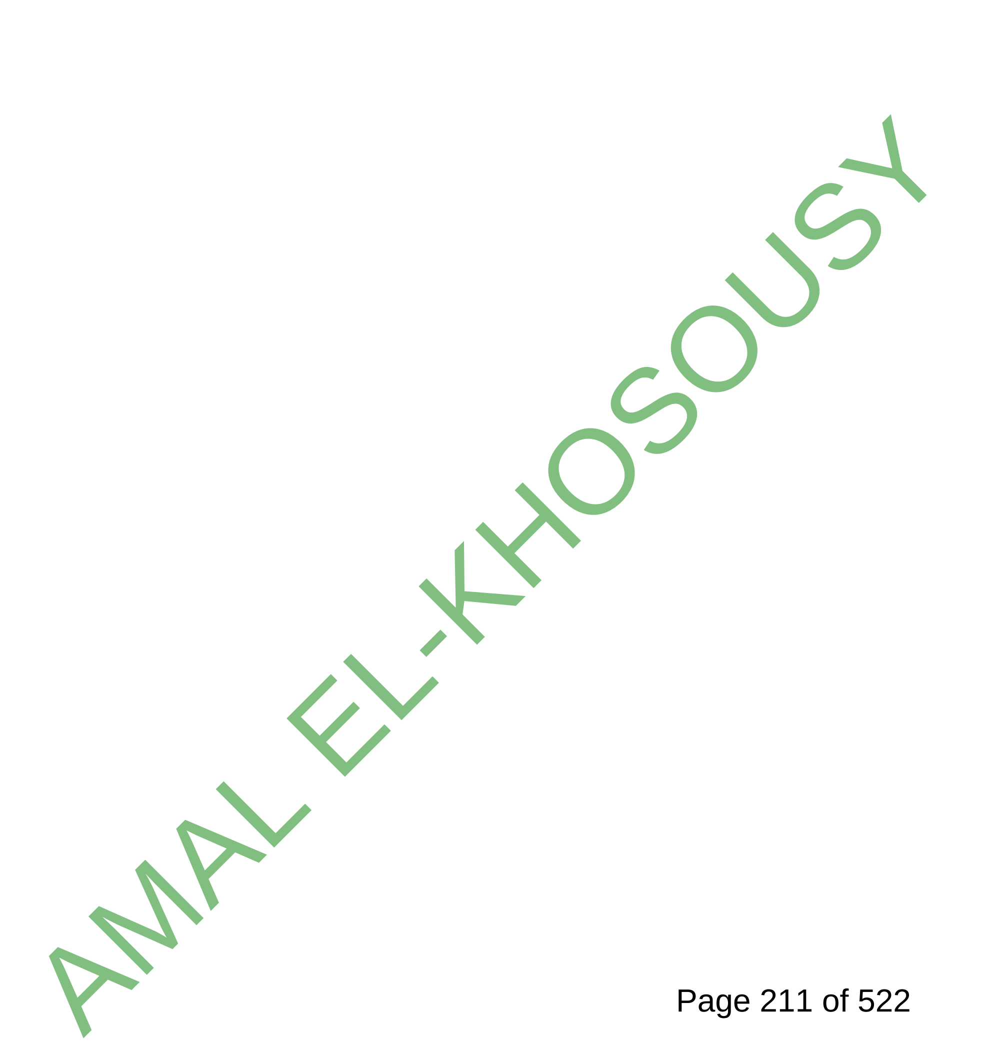
الدعم

190 Q:

أيُّ الألكانات الآتية له أقل كثافة؟

*اختر الإجابة الصحيحة

- البروبان
- الهيكسان
- البيوتان
- الهيبتان
- البنتان



مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 191

املأ الفراغات: الألكان الذي به 4 ذرات كربون يُعرَف باسم ــــــــ، وصيغته ــــــــ.

اختر الإجابة الصحيحة*

- البوتان، C_4H_8
- البنتان، C_4H_8
- البوتان، C_4H_{10}
- البنتان، C_4H_{10}
- البوتان، C_4H_6

تحقق من الإجابة

nagwa

محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 192:

إذا كانت لدينا الصيغة الجزيئية C_3H_8 لمُركَّب مُحدَّد، فأيُّ فئة ينتمي إليها هذا المُركَّب؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- الألكاينات
- الألكانات
- الألكانات الحلقية
- الألكينات

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 193:

إذا كان n يُشِير إلى عدد ذرات الكربون في أحد الألكاينات، فأيٌّ من الآتي يُشِير إلى عدد ذرات الهيدروجين ع
يكون $n = 6$؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- 6 ذرات هيدروجين
- 10 ذرات هيدروجين
- 14 ذرة هيدروجين
- 3 ذرات هيدروجين
- 12 ذرة هيدروجين

التالي

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 194

حدِّد إذا ما كان المُركَّب C_6H_{14} له صيغة توضيحية، أو جزيئية، أو مُكثَّفة، أو هيكلية، أو بنائية.

اختر الإجابة الصحيحة*

- صيغة بنائية
- صيغة هيكلية
- صيغة توضيحية
- صيغة جزيئية
- صيغة مُكثَّفة

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

195 Q:

املأ الفراغ: عدد ذرات الهيدروجين في ألكان يحتوي على 4 ذرات كربون هو ______.

*اختر الإجابة الصحيحة

- ذرات 8 هيدروجين
- ذرات 4 هيدروجين
- ذرات 6 هيدروجين
- ذرات 10 هيدروجين
- ذرتا هيدروجين

تحقق من الإجابة

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 196

انظر التفاعل الآتي:

$$A \longrightarrow CH_3CH_2COOH + CH_3OH$$

ما الإستر الذي يعطي النواتج الموضَّحة عند تحلُّله مائيًّا؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- ○ $CH_3CH_2COOCH_3$
- ○ $CH_3CH_2CH_2COOCH_2CH_3$
- ○ $CH_3CH_2COOCH_2CH_3$
- ○ CH_3COOCH_3

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 197

بالنظر إلى التفاعل الآتي:

إيثانول + $X + NH_3 \longrightarrow$

أيٌّ من الآتي هو المُتفاعِل X؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $C_2H_5COOCH_3$
- $CH_3COOC_2H_5$
- $C_2H_5COCH_3$
- $CH_3CONHC_2H_5$
- $CH_3COC_2H_5$

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 198

أيُّ المُركَّبات الآتية لا يحتوي على المجموعة الوظيفية OH^-؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- الجليسرول
- حمض الساليسيليك
- الفينول
- حمض التيريفثاليك
- حمض البكريك

تحقق من الإجابة



أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 199

أيٌّ الإسترات الآتية يتم الحصول عليه عند تفاعل حمض الإيثانويك مع الميثانول؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $CH_3CH_2COOCH_3$
- $HCOOCH_3$
- $HCOOC_2H_5$
- $CH_3COOC_2H_5$
- CH_3COOCH_3

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 200:

طبقًا لنظام تسمية الأيوباك (IUPAC)، ما الحمض الذي يُعرَف باسم حمض البيوتيريك؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- حمض البروبانويك
- حمض البيوتانويك
- حمض البنتانويك
- حمض الإيثانويك
- حمض الميثانويك

تحقق من الإجابة

nagwa

محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

:Q 201

بالنظر إلى الجزيئات الآتية:

a

b

c

d

e

f

أيٌّ هذه الجزيئات يُطلَق عليه 3-ميثيل حمض البيوتانويك؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- b
- c
- a
- d
- e

تحقق من الإجابة

202 Q:

أيٌّ من الآتي يُعَدُّ أحد الأحماض الكربوكسيلية الأحادية القاعدية؟

*اختر الإجابة الصحيحة

- حمض الأكساليك
- حمض التيرفثاليك
- حمض البنزويك
- حمض الفثاليك
- حمض الستريك

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 203

ما الصيغة الجزيئية لحمض البنتانويك ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $C_5H_{11}COOH$
- $C_4H_{10}COOH$
- C_4H_8COOH
- C_4H_7COOH
- C_4H_9COOH

تحقق من الإجابة

nagwa

محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

204 Q:

أيُّ الأحماض الكربوكسيلية الآتية له أعلى ذوبانية في الماء؟

*اختر الإجابة الصحيحة

- حمض الهبتانويك
- حمض النونانويك
- حمض الهكسانويك
- حمض الأوكتانويك
- حمض البروبانويك

205 Q:

أيٌّ من الآتي ليس مثالًا لحمض كربوكسيلي أحادي القاعدية؟

*اختر الإجابة الصحيحة

- حمض الأسيتيك
- حمض البنزويك
- حمض الفورميك
- حمض البيوتيريك
- حمض التيريفثاليك

206 Q:

أيُّ الأحماض الكربوكسيلية الآتية له أعلى درجة غليان؟

*اختر الإجابة الصحيحة

- حمض البيوتانويك
- حمض الإيثانويك
- حمض الهبتانويك
- حمض الميثانويك
- حمض البروبانويك

207 Q:

ما عدد المُتشكِّلات الموضعية لمُركَّب الهكسين ؟

*اختر الإجابة الصحيحة

- 4
- 2
- 1
- 3
- 5

208 Q:

ما عدد المُتشكِّلات البنائية المُمكِنة للهيكسان؟

*اختر الإجابة الصحيحة

- ◯5
- ◯4
- ◯1
- ◯6
- ◯3

209 Q:

ما عدد مولات الهيدروجين اللازمة لإكمال تفاعل إضافة الهيدروجين 3،1-بوتادين؟

*اختر الإجابة الصحيحة

- 3 mol
- 1 mol
- 4 mol
- 2 mol
- 5 mol

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

Q 210:

أكمل التفاعل الآتي بالناتج الرئيسي:

1-بنتين + بروميد الهيدروجين ⟵ ______

اختر الإجابة الصحيحة*

- 1-بروموبنتان
- 1-برومو -1-بنتين
- 1،2-ديبروموبنتان
- 2-برومو -1-بنتين
- 2-بروموبنتان

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

211 Q:

أيٌّ من الآتي ليس مثالًا لأحد تفاعلات الإضافة؟

*اختر الإجابة الصحيحة

- تفاعل البيوتين مع الكلور
- تفاعل البيوتين مع بروميد الهيدروجين
- تفاعل البروبين مع هيدروكسيد الصوديوم
- تفاعل البروبين مع الماء
- تفاعل البروبين مع الهيدروجين

تحقق من الإجابة

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 212

احسب كتلة الزنك المتكوِّنة عند مرور تيار شدته 0.4 A في خلية لمدة 45 دقيقة.

بافتراض أن الكتلة المولية للزنك تساوي 65.4 g/mol، ويساوي فاراداي واحد من الشحنة $9.65 \times 10^{□}$ c، قرِّب إجا لأقرب ثلاث منازل عشرية.

اختر الإجابة الصحيحة*

- 0.366 g
- 2.732 g
- 0.006 g
- 0.732 g
- 0.183 g

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

:Q 213

إن عملية الاستخراج الصناعي للألومنيوم باستخدام خلايا هال-هيرولت تتطلَّب تيارًا كهربيًّا كبيرًا جدًّا مقدار kA. ما كمية الألومنيوم الناتجة في الساعة، بافتراض أن الكتلة المولية للألومنيوم تساوي 27.0 g/mol، وفاراداي من الشحنة يساوي $9.65 \times 10^{□}$ C؟ اكتب إجابتك بالكيلوجرام لأقرب منزلتين عشريتين.

اختر الإجابة الصحيحة*

- 3 223.21 kg
- 0.90 kg
- 53.72 kg
- 161.16 kg
- 1.99 kg

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 214

وُجِدَت شحنة على 1 mol من الإلكترونات تجريبيًّا عَبْرَ التحليل الكهربي لمحلول من كبريتات النحاس الثنائي باستخدام أقطاب من النحاس.

مَرَّ تيار شدته 0.6 A من خلال محلول كبريتات النحاس الثنائي لمدة 40 دقيقة، وازدادت كتلة المهبط بمقدار g

علمًا بأن الكتلة المولية للنحاس تساوي 63.5 g/mol، احسب الشحنة على 1 mol من الإلكترونات بوحدة الكولوم لأ منزلتين عشريتين، وبالترميز العلمي.

اختر الإجابة الصحيحة*

- $1.87 \times 10^{\square}$ C
- $9.33 \times 10^{\square}$ C
- $7.72 \times 10^{\square}$ C
- $3.86 \times 10^{\square}$ C
- $2.31 \times 10^{\square}$ C

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 215

إذا افترضنا أن فاراداي واحدًا من الشحنة يساوي c $9.65 \times 10^{\square}$، فما كمية الكهرباء اللازمة لإنتاج 2.57 g من النـ (الكتلة المولية = 63.5 g/mol) عند تحليل محلول نيترات النحاس المائي كهربيًّا باستخدام أقطاب النحاس؟ قرِّب إجابتك لأقرب عدد صحيح.

اختر الإجابة الصحيحة*

- 3 906 C
- 596 085 C
- 10 037 C
- 7 811 C
- 1 192 169 C

تحقق من الإجابة

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 216

في الخلية الجلفانية المُمثَّلة برمز الخلية الاصطلاحي:

$Fe(s) | Fe^{2+}(aq) \| Ni^{2+}(aq) | Ni(s)$

ما المعادلة الأيونية النصفية التي تحدث عند مصعد الخلية؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $Ni^{2+}(aq) + 2e^- \longrightarrow Ni(s)$
- $Ni^{2+}(aq) + Fe(s) \longrightarrow Ni(s) + Fe^{2+}(aq)$
- $Fe(s) \longrightarrow Fe^{2+}(aq) + 2e^-$
- $Ni(s) \longrightarrow Ni^{2+}(aq) + 2e^-$
- $Fe^{2+}(aq) + 2e^- \longrightarrow Fe(s)$

تحقق من الإجابة



أجبت على 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 217

فلز المغنيسيوم يُعرَف بأنه أكثر تفاعلية من فلز الرصاص. عندما يُوضَع كلٌّ منهما مُنفصِلًا في محلول من أيونا مُكوِّنًا خلية نصفية، يتكوَّن اتزانان مُنفصِلان كما هو موضَّح في المعادلتين الآتيتين:

$$Mg^{2+}(aq) + 2e^- \rightleftharpoons Mg(s)$$

$$Pb^{2+}(aq) + 2e^- \rightleftharpoons Pb(s)$$

أيُّ الخلايا النصفية يكون بها الفرق الأكبر في الجهد مقارنةً بقطب الهيدروجين القياسي؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- ◯ خلية الرصاص النصفية
- ◯ خلية المغنيسيوم النصفية

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حصد

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 218:

فلز المغنيسيوم يُعرَف بأنه أكثر تفاعلية من فلز الرصاص. عندما يُوضَع كلٌّ منهما مُنفصِلًا في محلول من أيونا مُكوِّنًا خلية نصفية، يتكوَّن اتزانان مُنفصِلان كما هو موضَّح في المعادلتين الآتيتين:

$$Mg^{2+}(aq) + 2e^- \rightleftharpoons Mg(s)$$

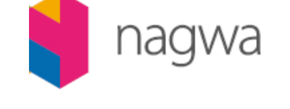
$$Pb^{2+}(aq) + 2e^- \rightleftharpoons Pb(s)$$

في أيِّ المعادلتين يقع الاتزان في اتجاه الطرف الأيمن؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- تحوُّل أيونات الرصاص إلى ذرات فلز الرصاص
- تحوُّل أيونات المغنيسيوم إلى ذرات فلز المغنيسيوم

تحقق من الإجابة



أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 219

وُجِدَ أن فرق الجهد للخلية النصفية للفلز M، عند توصيلها بقطب الهيدروجين القياسي، يساوي 2.07 v+.

ما الاتزان المُصاحِب لهاتين الخليتين، الذي ينزاح إلى الطرف الأيسر؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $2H^+(aq) + 2e^- \rightleftharpoons H_2(g)$
- $M^+(aq) + e^- \rightleftharpoons M(s)$

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 220:

وُجِدَ أن فرق الجهد للخلية النصفية للفلز M، عند توصيلها بقطب الهيدروجين القياسي، يساوي 2.07 v+.

ما المادتان الكيميائيتان في الخليتين النصفيتين اللتين يوجد بينهما أكبر فرق جهد؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- غاز الهيدروجين وأيونات الهيدروجين
- الفلز M وأيونات الفلز M

تحقق من الإجابة

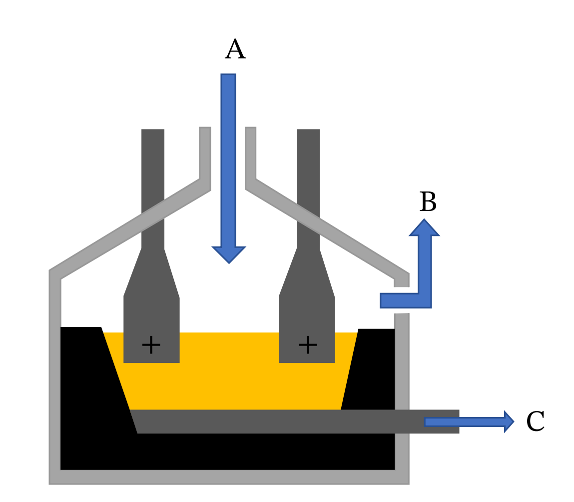
أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

:Q 221

ما المادة المرجَّح خروجها الخلية الإلكتروليتية عند النقطة C؟



اختر الإجابة الصحيحة*

- الكريوليت
- الألومنيوم المنصهر
- الألومينا
- الكربون
- النفايات الغازية

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 222

ما نوع مصدر الطاقة المُستخدَم لدفع التفاعلات التي تحدث في التحليل الكهربي لمحاليل الأملاح مثل ‎r(aq)

اختر الإجابة الصحيحة*

- مصدر طاقة يُنتِج تيارًا مستمرًّا
- مصدر طاقة يُنتِج تيارًا مُتردِّدًا

تحقق من الإجابة



أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 223:

أيٌّ الفلزات الآتية أقل تفاعلية من الهيدروجين؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- المغنيسيوم
- الذهب
- الزنك
- الصوديوم
- القصدير

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

الدعم

224 Q:

عيّنة من أحد أملاح البوتاسيوم البسيطة لا تحتوي على أيون الهاليد. ما الغاز الذي يُنتَج عند مصعد الكربون أثناء التحليل الكهربي لهذا الملح المائي؟

*اختر الإجابة الصحيحة

- البخار
- البوتاسيوم
- الهيدروجين
- الأكسجين

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

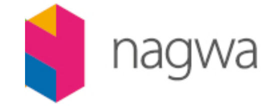
:Q 225

أيٌّ المعادلات النصفية الآتية توضِّح التفاعل الذي يحدث عند صفيحة القطب السالب أثناء مرحلة شحن إحد البطاريات؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $PbSO_4(s) + 2H^+(aq) + 2e^- \longrightarrow Pb(s) + H_2SO_4(aq)$
- $PbSO_4(s) + 2H_2O(l) \longrightarrow PbO_2(s) + H_2SO_4(aq) + 2H^+(aq) + 2e^-$
- $PbO_2(s) + H_2SO_4(aq) + 2H^+(aq) + 2e^- \longrightarrow PbSO_4(s) + 2H_2O(l)$
- $Pb(s) + H_2SO_4(aq) \longrightarrow PbSO_4(s) + 2H^+(aq) + 2e^-$

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 226

جهد القطب القياسي لمعادلة الخلية النصفية: $Pb^{4+} + 2e^- \rightleftharpoons Pb^{2+}$

هو $+1.69$ v.

ما الذي يوضِّحه ذلك حول قدرة الأكسدة أو الاختزال للأنواع الكيميائية على الطرف الأيسر للمعادلة؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- أنه عامل مؤكسد قوي.
- أنه عامل مختزل قوي

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 227:

احسب جهد الخلية القياسي للخلية الجلفانية التي تتكوَّن من الخليتين النصفيتين الآتيتين:

$$Zn(s) | Zn^{2+}(aq, 1\ M) \quad E^{\ominus} - 0.7618\ V$$

$$Ag(s) | Ag^{+}(aq, 1\ M) \quad E^{\ominus} + 0.7996\ V$$

اختر الإجابة الصحيحة*

- ◯ $+0.0378$ V
- ◯ -1.5614 V
- ◯ -0.0378 V
- ◯ $+1.5614$ V

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 228

يُعرَف جهد القطب القياسي لنصف خلية قصدير؛ حيث يُوضَع قطب فلز قصدير في محلول من أيونات القصد +2 بأنه -0.13 v.

ما جهد الخلية القياسي عندما يكون نصف خلية القصدير هذا متصلًا بنصف خلية مُماثِل من فلز Zn وأيونات التي لها جهد قطب قياسي مقداره -0.7618 v؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- -0.6318 V
- 0.6318 V
- -0.8918 V
- 0.8918 V

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 229

يُمكِن استنتاج قوة الحمض من قيمة $K_{□}$ المُناظِرة. طبقًا لذلك، ما الحمض الأقوى فيما يأتي؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- HCN □$K_{□} = 4.9 \times 10^{□□□}$□
- H_2O_2 □$K_{□} = 2.4 \times 10^{□□□}$□
- CH_3COOH □$K_{□} = 1.8 \times 10^{□□}$□
- HCNO □$K_{□} = 3.5 \times 10^{□□}$□
- H_2O □$K_{□} = 1.0 \times 10^{□□}$□

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 230

احسب قيمة $K_{□}$ لتأيُّن $HClO_2$ إذا علمت أن تركيز الاتزان للأيون $[H_3O^+] = [ClO_2^-] = 0.023\ mol/L$، وتركيز $[HClO_2]$ في حالة الاتزان = 0.053 mol/L. قرِّب إجابتك لأقرب ثلاث منازل عشرية.

اختر الإجابة الصحيحة*

- 0.434
- 2.300
- 1.434
- 0.082
- 0.010

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 231

احسب قيمة $K_{□}$ لمحلول مائي تركيزه 0.2 M من حمض اللاكتيك بتركيز لأيونات H^+ يساوي $5.25 \times 10^{□□}$ M. قرِّ
إجابتك لأقرب منزلة عشرية.

اختر الإجابة الصحيحة*

- $5.3 \times 10^{□□}$ mol/L
- $6.9 \times 10^{□□}$ mol/L
- $1.4 \times 10^{□□}$ mol/L
- $7.2 \times 10^{□□}$ mol/L
- $5.5 \times 10^{□□}$ mol/L

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

المعلم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 232

ما تركيز أيونات OH^- في محلول تركيزه 0.15 mol/L من الأَنيلين؟ قيمة $K_□$ لمُركَّب الأَنيلين هي $4.3 \times 10^{□□}$ mol/L إجابتك لأقرب منزلتين عشريتين.

اختر الإجابة الصحيحة*

- $6.47 \times 10^{□□}$ mol/L
- $6.45 \times 10^{□□}$ mol/L
- $2.87 \times 10^{□□}$ mol/L
- $8.03 \times 10^{□□}$ mol/L
- $9.14 \times 10^{□□}$ mol/L

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 233

يوضِّح الجدول قِيَم K_a لتأيُّنات مُتعاقِبة لحمض الزرنيخ. أيُّ الأنواع الجزيئية هو الأكثر حمضية؟

الأنواع الجزيئية	H_3AsO_4	$H_2AsO_4^-$	$HAsO_4^{2-}$
K_a (mol/L)	5.0 × 10[illegible]	9.3 × 10[illegible]	6.0 × 10[illegible]

اختر الإجابة الصحيحة*

- $HAsO_4^{2-}$
- $H_2AsO_4^-$
- H_3AsO_4

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

الدعم

:Q 234

البوتانيك حمضًا ضعيفًا يتأيّن طبقًا للآتي:

$$\mathbf{CH_3CH_2CH_2COOH \rightleftharpoons H^+ + CH_3CH_2CH_2COO^-}$$

ما ثابت التأيُّن الحمضي لهذا الحمض؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $K_{\square} = [H^+] + [CH_3CH_2CH_2COO^-] + [CH_3CH_2CH_2COOH]$
- $K_{\square} = \frac{[H^+][CH_3CH_2CH_2COO^-]}{[CH_3CH_2CH_2COOH]}$
- $K_{\square} = [H^+] + [CH_3CH_2CH_2COO^-] - [CH_3CH_2CH_2COOH]$
- $K_{\square} = \frac{[CH_3CH_2CH_2COOH]}{[H^+][CH_3CH_2CH_2COO^-]}$
- $K_{\square} = [H^+][CH_3CH_2CH_2COO^-][CH_3CH_2CH_2COOH]$

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 235:

أيٌّ الأحماض الآتية يمثِّل أضعف قاعدة مُرافِقة؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- ○ HCN □$K_{□}$ = $4.9 \times 10^{□□□}$□
- ○ HF □$K_{□}$ = $6.8 \times 10^{□□}$□
- ○ H_2O_2 □$K_{□}$ = $2.4 \times 10^{□□□}$□
- ○ H_2O □$K_{□}$ = $1.0 \times 10^{□□}$□
- ○ $HClO_2$ □$K_{□}$ = $1.0 \times 10^{□□}$□

تحقق من الإجابة

nagwa

محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

:Q 236

HNO_2 حمض ضعيف يُمكِن تمثيل صيغته بـ HA. عند إذابة هذا الحمض في الماء، يحدث اتزان كيميائي طبقًا للمعادلة العامة الآتية:

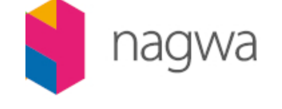
$$HA(aq) + H_2O(l) \rightleftharpoons H_3O^+(aq) + A^-(aq)$$

أيٌّ من الآتي يُمثِّل $K_□$ للحمض HNO_2؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $K_□ = [H_3O^+][NO_2^-]$
- $K_□ = \frac{[HNO_2][H_2O]}{[H_3O^+][NO_2^-]}$
- $K_□ = \frac{[H_3O^+][NO_2^-]}{[HNO_2]}$
- $K_□ = \frac{[H_3O^+][NO_2^-]}{[HNO_2][H_2O]}$
- $K_□ = \frac{[HNO_2]}{[H_3O^+][NO_2^-]}$

تحقق من الإجابة



أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 237

أيٌّ تعبيرات الاتزان الآتية هو التعبير الصحيح عن القاعدة الضعيفة CH_3COO^-؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $K_{\square} = \frac{[CH_3COOH][OH^-]}{[CH_3COO^-]}$
- $K_{\square} = \frac{[CH_3COO^-]}{[CH_3COOH][OH^-]}$
- $K_{\square} = [CH_3COOH][OH^-]$
- $K_{\square} = \frac{[CH_3COO^-][H_2O]}{[CH_3COOH][OH^-]}$
- $K_{\square} = \frac{[CH_3COOH][OH^-]}{[CH_3COO^-][H_2O]}$

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 238

ثابت التأين لأحد الأحماض كالآتي:

$$K_{\square} = \frac{[H^+][HCO_3^-]}{[H_2CO_3]}$$

ما وحدات $K_{\square}$؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $mol^2 \cdot dm^3$
- $mol \cdot dm^{-3}$
- $mol^{-1} \cdot dm^3$
- $dm^3 \cdot mol^{-1}$
- $mol^2 \cdot dm^{-6}$

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

Q 239:

يوضِّح الجدول المُعطَى قِيَم $K_{□}$ لمجموعة من الأحماض. أيُّ حمض هو الأقوى؟

الحمض	حمض الهيدروفلوريك	حمض اللاكتيك	حمض البروبانويك	حمض الهيدرازوي
$K_{□}$ (mol/L)	$7.2 \times 10^{□□}$	$1.38 \times 10^{□□}$	$1.34 \times 10^{□□}$	$1.9 \times 10^{□□}$

اختر الإجابة الصحيحة*

- حمض الهيدروفلوريك
- حمض البروبانويك
- حمض الهيدرازويك
- حمض اللاكتيك

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

المعلم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 240

يُمكِن استنتاج قدرة القاعدة على اكتساب البروتونات من ثابت التأيُّن القاعدي لها ($K_{□}$). ثابت التأيُّن القاعدي لبعض القواعد مُدرَج في الجدول.

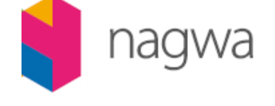
E	D	C	B	A	اسم القاعدة
$\times 10^{□□}$	$4.4 \times 10^{□□}$	$1.8 \times 10^{□□}$	$2.0 \times 10^{□□}$	$6.4 \times 10^{□□}$	$K_{□}$

أيُّ القواعد المُدرَجة في الجدول هي الأضعف؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- B
- E
- A
- C
- D

تحقق من الإجابة



أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 241

NH_3 هو أحد القواعد الضعيفة الشائعة. احسب $K_{□}$ للأمونيا، إذا علمت أن تركيز الاتزان لأيونات $[NH_4^+] = [OH^-] = 3.000 \times 10^{□□}$ mol/L، وتركيز $[NH_3]$ عند الاتزان يساوي $5.000 \times 10^{□□}$ mol/L. قرِّب إجابتك لأ ثلاث منازل عشرية.

اختر الإجابة الصحيحة*

- $1.670 \times 10^{□□}$
- $6.000 \times 10^{□□}$
- $1.800 \times 10^{□□}$
- $5.560 \times 10^{□}$
- $1.500 \times 10^{□□}$

تحقق من الإجابة

nagwa

محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 242:

البيريدين قاعدة ضعيفة تتأيَّن في المحاليل المائية طبقًا للتفاعل الآتي:

$$C_5H_5N + H_2O \rightleftharpoons C_5H_5NH^+ + OH^-$$

ما معادلة $K_{\square}$، وهو ثابت التأيُّن؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $K_{\square} = [C_5H_5NH^+] + [OH^-] - [C_5H_5N]$
- $K_{\square} = \frac{[C_5H_5NH^+][OH^-]}{[C_5H_5N]}$
- $K_{\square} = [C_5H_5NH^+] + [OH^-] + [C_5H_5N]$
- $K_{\square} = \frac{[C_5H_5N]}{[C_5H_5NH^+][OH^-]}$
- $K_{\square} = [C_5H_5NH^+][OH^-][C_5H_5N]$

تحقق من الإجابة



أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 243:

أملاح الثاليوم شديدة السمية، ولها ذوبانية منخفضة جدًّا. مع ذلك، يُمكِن إذابة 0.547 g من بروميد الثاليوم الأ. (TlBr) في 1 L من الماء أثناء أحد التحضيرات المعملية. ما حاصل الإذابة لبروميد الثاليوم الأحادي؟ علمًا بأن الكتلة المولية لبروميد الثاليوم الأحادي تساوي 284.3 g/mol، اكتب إجابتك بالترميز العلمي لأقرب ثلاث منازل عشرية.

اختر الإجابة الصحيحة*

- $7.122 \times 10^{\square\square}$ $mol^2 \cdot L^{-2}$
- $1.424 \times 10^{\square\square}$ $mol^2 \cdot L^{-2}$
- $7.404 \times 10^{\square\square}$ $mol^2 \cdot L^{-2}$
- $2.849 \times 10^{\square\square}$ $mol^2 \cdot L^{-2}$
- $3.702 \times 10^{\square\square}$ $mol^2 \cdot L^{-2}$

تحقق من الإجابة

nagwa

محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 244

إذا كانت قيمة حاصل إذابة هيدروكسيد الغاليوم الثلاثي $7.28 \times 10^{□□}$، عند 298 K، فما تركيز أيونات Ga^{3+} في محلول مشبَّع؟ اكتب إجابتك بالترميز العلمي، لأقرب منزلتين عشريتين.

اختر الإجابة الصحيحة*

- $1.64 \times 10^{□□}$ $mol \cdot dm^{-3}$
- $9.32 \times 10^{□□}$ $mol \cdot dm^{-3}$
- $4.03 \times 10^{□□}$ $mol \cdot dm^{-3}$
- $1.25 \times 10^{□□}$ $mol \cdot dm^{-3}$
- $7.21 \times 10^{□□}$ $mol \cdot dm^{-3}$

تحقق من الإجابة

nagwa

محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

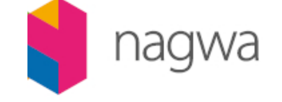
:Q 245

ما التعبير الصحيح لحاصل إذابة هيدروكسيد الباريوم؟

اختر الإجابة الصحيحة*

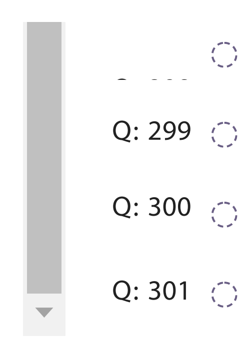
- $K_{sp} = \frac{[Ba(OH)_2]}{[Ba^{2+}][OH^-]^2}$
- $K_{sp} = [Ba^{2+}][OH^-]^2$
- $K_{sp} = [Ba^{2+}]^2[OH^-]$
- $K_{sp} = \frac{[Ba^{2+}]^2[OH^-]}{[Ba(OH)_2]}$
- $K_{sp} = \frac{1}{[Ba^{2+}][OH^-]^2}$

تحقق من الإجابة



أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

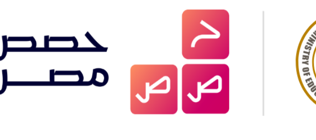
الدعم



Q: 299

Q: 300

Q: 301











حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي

NATIONAL BANK OF EGYPT

الشريك الرئيسي



عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 246

ما معادلة حاصل الإذابة لكبريتات الحديد الثلاثي $(Fe_2(SO_4)_3)$ ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $K_{sp} = [Fe^{3+}]_2[SO_4^{2-}]_3$
- $K_{sp} = [Fe^{3+}]^2[SO_4^{2-}]^3$
- $K_{sp} = [2\,Fe][3\,SO_4]$
- $K_{sp} = 2\,[Fe^{3+}]^3 3\,[SO_4^{2-}]^2$
- $K_{sp} = [3\,Fe^{3+}][2\,SO_4^{2-}]$

تحقق من الإجابة

nagwa

محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

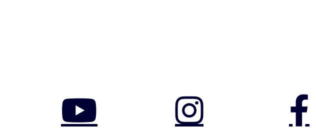
الدعم

Q: 299

Q: 300

Q: 301





حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم ، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي

الشريك الرئيسي



مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 247

ذوبانية كربونات الحديد الثنائي ($FeCO_3$) عند درجة حرارة الغرفة تساوي $5.59 \times 10^{□□}$ mol·dm^{-3}. ما حاصل الإ
لكربونات الحديد الثنائي عند درجة الحرارة هذه؟

اكتب إجابتك بالترميز العلمي، لأقرب منزلتين عشريتين.

اختر الإجابة الصحيحة*

- $1.75 \times 10^{□□}$ mol^2·dm^{-6}
- $1.12 \times 10^{□□}$ mol^2·dm^{-6}
- $6.25 \times 10^{□□}$ mol^2·dm^{-6}
- $3.12 \times 10^{□□}$ mol^2·dm^{-6}
- $2.85 \times 10^{□□}$ mol^2·dm^{-6}

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 248

حواصل الإذابة لها مجموعة من وحدات القياس المُختلِفة بِناءً على المادة الكيميائية.

أيٌّ من الآتي هو الوحدة الصحيحة لحاصل إذابة $Ga(OH)_3$؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $mol \cdot dm^{-3}$
- $mol^{2} \cdot dm^{-6}$
- $mol^{4} \cdot dm^{-12}$
- $mol^{3} \cdot dm^{-9}$
- $mol^{5} \cdot dm^{-15}$

تحقق من الإجابة



أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 249

حواصل الإذابة لها مجموعة من وحدات القياس المُختلِفة بِناءً على المادة الكيميائية.

أيٌّ من الآتي هو الوحدة الصحيحة لحاصل إذابة $PbBr_2$؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $mol^3 \cdot dm^{-6}$
- $mol^3 \cdot dm^{-9}$
- $mol^4 \cdot dm^{-12}$
- $mol \cdot dm^{-3}$
- $mol^5 \cdot dm^{-15}$

تحقق من الإجابة



أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 250

حواصل الإذابة لها مجموعة من وحدات القياس المُختلِفة بِناءً على المادة الكيميائية.

أيٌّ من الآتي هو الوحدة الصحيحة لحاصل إذابة $Mg_3(PO_4)_2$؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $mol^4 \cdot dm^{-12}$
- $mol \cdot dm^{-3}$
- $mol^3 \cdot dm^{-9}$
- $mol^5 \cdot dm^{-15}$
- $mol^2 \cdot dm^{-6}$

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 251

حواصل الإذابة لها مجموعة من وحدات القياس المُختلِفة بِناءً على المادة الكيميائية.

أيٌّ من الآتي هو الوحدة الصحيحة لحاصل إذابة $BaCO_3$؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $mol^5 \cdot dm^{-15}$
- $mol^3 \cdot dm^{-9}$
- $mol^2 \cdot dm^{-6}$
- $mol \cdot dm^{-3}$
- $mol^4 \cdot dm^{-12}$

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 252

في أحد التحضيرات المعملية التي تكون ذوبانية فلوريد الكالسيوم (CaF_2) فيها منخفضة جدًّا، أُذِيبَ 0.016 g من فلوريد الكالسيوم في 1 000 mL من الماء. ما حاصل الإذابة لفلوريد الكالسيوم في هذه الحالة؟ علمًا بأن الكتلة المولية لفلوريد الكالسيوم تساوي 78.1 g/mol، اكتب إجابتك بالترميز العلمي لأقرب منزلتين عشريتين.

اختر الإجابة الصحيحة*

- $6.88 \times 10^{\square\square}$ $mol^3 \cdot L^{-3}$
- $8.39 \times 10^{\square\square}$ $mol^3 \cdot L^{-3}$
- $1.41 \times 10^{\square\square}$ $mol^3 \cdot L^{-3}$
- $3.44 \times 10^{\square\square}$ $mol^3 \cdot L^{-3}$
- $8.60 \times 10^{\square\square}$ $mol^3 \cdot L^{-3}$

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 253

وُجِدَ أن حاصل إذابة يودات الباريوم $(Ba(IO_3)_2)$ يساوي $4.01 \times 10^{□□}$ $mol^3 \cdot dm^{-9}$. ما ذوبانية يودات الباريوم عن K؟ اكتب إجابتك بالترميز العلمي لأقرب منزلتين عشريتين.

اختر الإجابة الصحيحة*

- $4.48 \times 10^{□□}$ $mol \cdot dm^{-3}$
- $1.00 \times 10^{□□}$ $mol \cdot dm^{-3}$
- $3.17 \times 10^{□□}$ $mol \cdot dm^{-3}$
- $1.59 \times 10^{□□}$ $mol \cdot dm^{-3}$
- $1.26 \times 10^{□□}$ $mol \cdot dm^{-3}$

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 254

ما معادلة حاصل الإذابة، K_{sp}، لزرنيخات السترونشيوم $(Sr_3(AsO_4)_2)$؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $K_{sp} = \frac{[Sr^{2+}]^2}{[AsO_4^{3-}]^3}$
- $K_{sp} = [Sr]^3[AsO_4]^2$
- $K_{sp} = [Sr^{2+}]^3[AsO_4^{3-}]^2$
- $K_{sp} = [Sr^{2+}][AsO_4^{3-}]$
- $K_{sp} = [Sr^{2+}]^2[AsO_4^{3-}]^3$

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 255

بافتراض أن حاصل إذابة كربونات الكادميوم يساوي $1.00 \times 10^{□□}$ عند 298 K، ما عدد جرامات كربونات الكاده التي كتلتها المولية 172.42 g/mol، والتي سوف تذوب في 1 000 mL من الماء؟ اكتب إجابتك بالترميز العلمي، لأقرب منزلتين عشريتين.

اختر الإجابة الصحيحة*

- $2.97 \times 10^{□□}$ g
- $3.45 \times 10^{□□}$ g
- $1.72 \times 10^{□□}$ g
- $1.72 \times 10^{□□}$ g
- $8.62 \times 10^{□□}$ g

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 256

فوسفات الكادميوم ($Cd_3(PO_4)_2$) شحيح الذوبان، وعند إذابته يَنْتج العديد من أيونات الكادميوم والفوسفات المختبر، وُجِدَ أن ذوبانية فوسفات الكادميوم تساوي $1.19 \times 10^{□□}$ mol·dm^{-3}. ما حاصل الإذابة لفوسفات الكادم اكتب إجابتك بالترميز العلمي لأقرب منزلتين عشريتين.

اختر الإجابة الصحيحة*

- $2.58 \times 10^{□□}$ mol^5·dm^{-15}
- $1.72 \times 10^{□□}$ mol^5·dm^{-15}
- $2.15 \times 10^{□□}$ mol^5·dm^{-15}
- $2.39 \times 10^{□□}$ mol^5·dm^{-15}
- $6.44 \times 10^{□□}$ mol^5·dm^{-15}

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 257

لأقرب منزلة عشرية واحدة، ما درجة التأيُّن لمحلول تركيزه 0.25 M من حمض الهيبويودوز عند 25°C؟ ثابت التـ $K_□$ يساوي $2.0 \times 10^{□□}$ M.

اختر الإجابة الصحيحة*

- $8.9 \times 10^{□□}$
- $1.1 \times 10^{□}$
- $5.0 \times 10^{□□}$
- $4.4 \times 10^{□□}$
- $8.0 \times 10^{□□}$

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 299
Q: 300
Q: 301





حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم ، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي

الشريك الرئيسي



عن حصص مصر
الأسئلة الشائعة
تواصل معنا
سياسة الخصوصية
شروط الاستخدام

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 258

حمض الفورميك (HCOOH) هو حمض ضعيف شائع موجود بشكل أساسي في النمل الأبيض. إذا أُذِيبَ 08 mol
HCOOH في 1 L من الماء عند 25°C، فما تركيز أيون $[H_3O]^+$، إذا كانت قيمة $K_{□}$ لحمض الفورميك HCOOH
تساوي $1.8 \times 10^{□□}$؟ قرِّب إجابتك لأقرب منزلة عشرية.

اختر الإجابة الصحيحة*

- $1.1 \times 10^{□□}$ mol/L
- $1.4 \times 10^{□□}$ mol/L
- $2.1 \times 10^{□□}$ mol/L
- $4.7 \times 10^{□□}$ mol/L
- $3.8 \times 10^{□□}$ mol/L

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 299

Q: 300

Q: 301













حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي

الشريك الرئيسي



عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 259

لأقرب منزلة عشرية، ما النسبة المئوية من جزيئات حمض الكلورو أسيتيك التي لا تتأيَّن في محلول مائي تركيز 0.15 M عند 25°C؟ ثابت التأيُّن K_{a} لحمض الكلورو أسيتيك يساوي 1.4×10^{-3}. افترِض أن $1 - \alpha \cong 1$.

اختر الإجابة الصحيحة*

- 10.4%
- 0.9%
- 9.7%
- 99.1%
- 90.3%

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 260

في إحدى التجارب المعملية، أُعطيت 5 محاليل حمضية، ولكل حمض درجة تفكُّك مختلِفة، كما هو موضَّح في الجدول.

الحمض	HU	HW	HZ	HX	IY
درجة التفكُّك	2.8%	5.9%	12.5%	7.5%	.6%

أي حمض له توصيلية كهربية أفضل؟ افترض أن تركيزات الأحماض متشابهه، وأن درجة حرارة الغرفة ثابتة

اختر الإجابة الصحيحة*

- HW
- HZ
- HY
- HU
- HX

تحقق من الإجابة



أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 261

وُجِدَ أن محلولًا تركيزه 0.3 M من حمض الهيدرازويك تأيَّن بنسبة 0.80%. ما قيمة $K_{\square}$ لهذا الحمض، لأقرب منزلة عشريتين؟ افترِض أن $1 - \alpha \cong 1$.

اختر الإجابة الصحيحة*

- $1.92 \times 10^{\square\square}$ mol/L
- $2.67 \times 10^{\square\square}$ mol/L
- $7.16 \times 10^{\square\square}$ mol/L
- $2.40 \times 10^{\square\square}$ mol/L
- $5.48 \times 10^{\square\square}$ mol/L

تحقق من الإجابة

nagwa

محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 262

حمض ضعيف له ثابت تأين يساوي $6.46 \times 10^{□□}$ mol/L، وُجد أنه قد تأين بنسبة 2.56%. ما تركيز أيونات $[H^+]$؟ إجابتك لأقرب منزلتين عشريتين.

اختر الإجابة الصحيحة*

- $1.65 \times 10^{□□}$ mol/L
- $1.63 \times 10^{□□}$ mol/L
- $9.86 \times 10^{□□}$ mol/L
- $2.52 \times 10^{□□}$ mol/L
- $6.15 \times 10^{□□}$ mol/L

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 263

أحد المحاليل المائية عند 25°C له $[H^{+}]$ مقداره $2 \times 10^{□□}$ M. ما قيمة $[OH^{-}]$ لأقرب عدد صحيح؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $5 \times 10^{□□}$ M
- $2 \times 10^{□□}$ M
- $1 \times 10^{□□}$ M
- $4 \times 10^{□□}$ M
- $2 \times 10^{□□}$ M

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

Q: 299

Q: 300

Q: 301





حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم ، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي

الشريك الرئيسي



عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 264

الأس الهيدروجيني لمحلول وُجِدَ أنه 4.35. ما تركيز أيونات الهيدرونيوم في هذا المحلول؟ قرِّب إجابتك لأقرب منزلتين عشريتين وبوحدة $mol \cdot dm^{-3}$.

اختر الإجابة الصحيحة*

- $2.24 \times 10^{□□}\ mol \cdot dm^{-3}$
- $4.47 \times 10^{□□}\ mol \cdot dm^{-3}$
- $2.24 \times 10^{□□}\ mol \cdot dm^{-3}$
- $4.47 \times 10^{□□}\ mol \cdot dm^{-3}$
- $1.20 \times 10^{□□}\ mol \cdot dm^{-3}$

تحقق من الإجابة

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

Q 265:

ما تركيز أيونات الهيدرونيوم، بوحدة mol/L، لأقرب منزلة عشرية بالترميز العلمي، عندما يكون تركيز أيونات الهيدروكسيد عند 25°C يساوي $2.7 \times 10^{□□}$ M من المحلول؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $3.7 \times 10^{□□□}$ mol/L
- $2.7 \times 10^{□□□}$ mol/L
- $1.0 \times 10^{□□□}$ mol/L
- $5.2 \times 10^{□}$ mol/L
- $2.7 \times 10^{□□}$ mol/L

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 266

يوضِّح الجدول المُعطَى تركيزات أيون الهيدرونيوم في خمسة محاليل حمضية مختلفة.

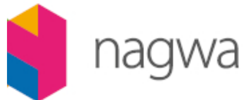
HE	HD	HC	HB	HA	الحمض
3 × 10□□	6.2 × 10□□	2.3 × 10□□	5.3 × 10□□	4.5 × 10□□	$[H^+]$ (mol/L)

طبقًا للجدول، ما الحمض الأكثر حمضية؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- HA
- HE
- HC
- HD
- HB

تحقق من الإجابة



أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 267

يوضِّح الجدول الآتي تركيزات أيون الهيدروكسيد لبعض القواعد.

القاعدة	A	B	C	D
تركيز الهيدروكسيد $[OH^-]$ (mol/L)	$3.4 \times 10^{□□}$	$5.5 \times 10^{□□}$	$6.7 \times 10^{□□}$	$\times 10^{□□}$

أيُّ القواعد المذكورة في الجدول هي الأكثر حمضية؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- D
- B
- C
- A

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 268

ما الأس الهيدروجيني لمحلول به تركيز $[H_3O^+]$ يساوي $6.31 \times 10^{□□}\ mol \cdot dm^{-3}$؟ قرِّب إجابتك لأقرب منزلة عشر

اختر الإجابة الصحيحة*

- -4.2
- 4.2
- 8.4
- 6.3
- -8.4

تحقق من الإجابة

nagwa

محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت على 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 269

أحد المحاليل عند 25°C له $[OH^-]$ مقداره mol/L $3.16 \times 10^{□□}$. هل المحلول حمضي أم قاعدي أم مُتعادِل؟

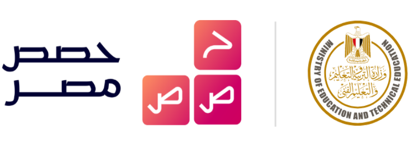
اختر الإجابة الصحيحة*

- حمضي
- قاعدي
- مُتعادِل

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 299
Q: 300
Q: 301





حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.



عن حصص مصر
الأسئلة الشائعة
تواصل معنا
سياسة الخصوصية
شروط الاستخدام

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

Q 270:

إذا علمتَ أن قيمة الأس الهيدروجيني لفنجان من القهوة السوداء تساوي 4.85، فما تركيز أيون الهيدرونيوم [بوحدة mol/L، لأقرب منزلة عشرية بالترميز العلمي؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $1.4 \times 10^{\square\square}$ mol/L
- $7.1 \times 10^{\square\square}$ mol/L
- $7.1 \times 10^{\square}$ mol/L
- $1.4 \times 10^{\square\square}$ mol/L

تحقق من الإجابة

nagwa

محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 271

ما تركيز أيونات $[OH^-]$ في محلول عند 25°C، وله أس هيدروجيني 12.61؟ قرِّب إجابتك لأقرب منزلتين عشريتين.

اختر الإجابة الصحيحة*

- $2.81 \times 10^{□□}$ mol·dm^{-3}
- $2.45 \times 10^{□□}$ mol·dm^{-3}
- $2.45 \times 10^{□□□}$ mol·dm^{-3}
- $4.07 \times 10^{□□}$ mol·dm^{-3}
- $2.45 \times 10^{□□□}$ mol·dm^{-3}

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حصص

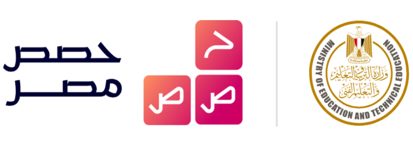
أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

Q: 299

Q: 300

Q: 301





مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 272

أحد الكيميائيين لديه 5 عيِّنات من مياه الصرف الصحي. قاس الكيميائي قِيَم الأس الهيدروجيني لجميع العيِّنا
عند 25°C، ثم سجَّلها في الجدول الموضَّح.

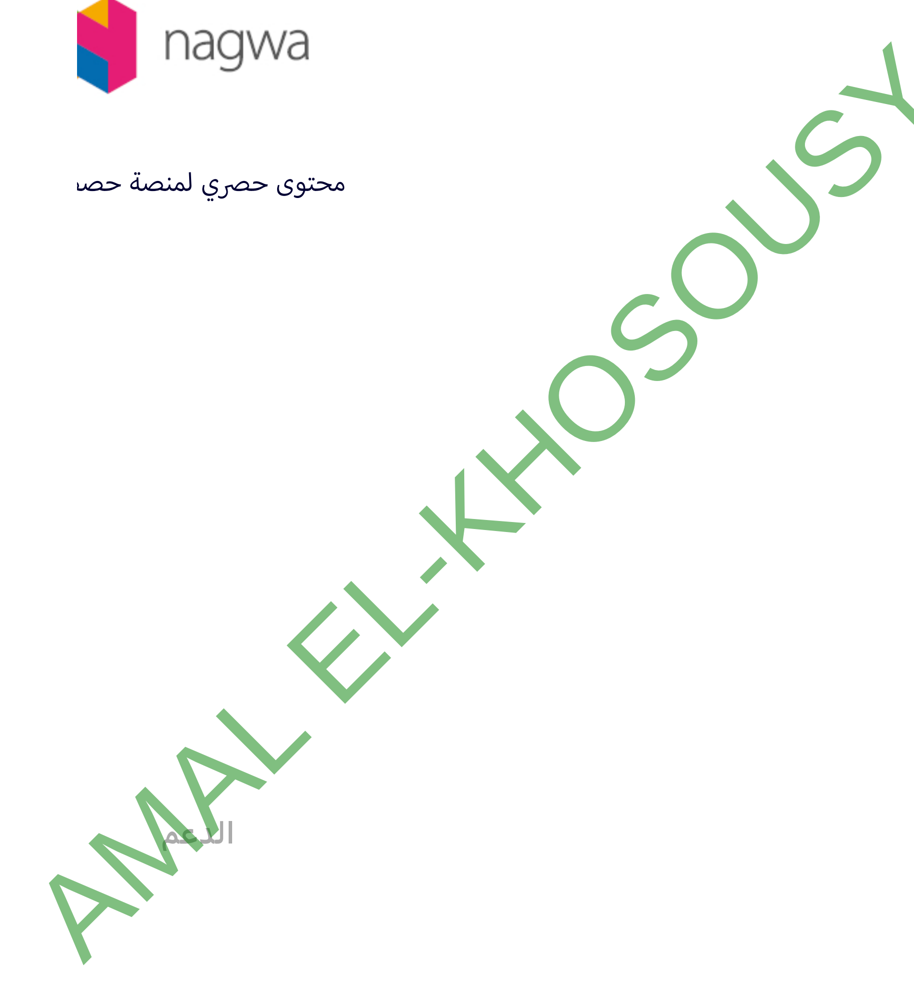
رقم العيِّنة	العيِّنة 1	العيِّنة 2	العيِّنة 3	العيِّنة 4	العيِّ 5
قيمة الأس الهيدروجيني	7.6	8.4	7.5	7.7	‎.5

ما تركيز الهيدروكسيد $[OH^-]$، بوحدة mol/L، في العيِّنة 3؟ اكتب إجابتك لأقرب منزلتين عشريتين بالترميز العا

اختر الإجابة الصحيحة*

- $3.16 \times 10^{\square\square}$ mol/L
- $2.51 \times 10^{\square\square}$ mol/L
- $3.98 \times 10^{\square\square}$ mol/L
- $5.01 \times 10^{\square\square}$ mol/L
- $3.16 \times 10^{\square\square}$ mol/L

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

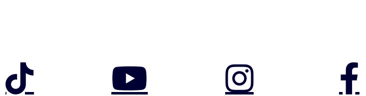
الدعم

Q: 299

Q: 300

Q: 301





حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي



الشريك الرئيسي



مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 273

أحد المحاليل عند 25°C له تركيز $[H_3O^+]$ مقداره M $6.46 \times 10^{□□}$. ما قيمة الأس الهيدروكسيلي لهذا المحلول، لا منزلتين عشريتين؟

*اختر الإجابة الصحيحة

- 4.19
- 8.38
- 9.81
- 6.46
- 2.10

تحقق من الإجابة

nagwa

محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 274

أحد المحاليل عند درجة حرارة 25°C، تركيز أيون الهيدروكسيد به يساوي $3.16 \times 10^{□□}\ mol\cdot dm^{-3}$. ما الأُس الهيدروجيني لهذا المحلول، مقرَّبًا لأقرب منزلة عشرية؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- 3.2
- 4.3
- 5.5
- 17.0
- 8.5

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

Q 275:

ما تركيز أيون الهيدرونيوم لمحلول عند 25°C الذي له أُسّ هيدروكسيلي (pOH) يساوي 3.2؟ قرِّب إجابتك لأقرب منزلتين عشريتين، بالترميز العلمي.

اختر الإجابة الصحيحة*

- $6.31 \times 10^{\square\square}$ mol/L
- $6.31 \times 10^{\square}$ mol/L
- $6.31 \times 10^{\square\square}$ mol/L
- $1.58 \times 10^{\square}$ mol/L
- $1.58 \times 10^{\square\square}$ mol/L

تحقق من الإجابة



أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 276

اختر التعبير الصحيح لثابت الاتزان $K_{\square}$ للتفاعل الآتي:

$$N_2(g) + 3H_2(g) \rightleftharpoons 2NH_3(g)$$

اختر الإجابة الصحيحة*

- $K_{\square} = \frac{3(P_{N_2})(P_{H_2})}{2(P_{NH_3})}$
- $K_{\square} = \frac{2(P_{NH_3})}{3(P_{N_2})(P_{H_2})}$
- $K_{\square} = \frac{(P_{NH_3})^{\square}}{(P_{N_2})(P_{H_2})^{\square}}$
- $K_{\square} = (P_{NH_3})^{\square}$
- $K_{\square} = \frac{(P_{N_2})(P_{H_2})^{\square}}{(P_{NH_3})^{\square}}$

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%



مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 277

تُرِكَ 6.00 mol من غاز N_2 و 20.00 mol من H_2 ليتفاعلا عند 650 K وعند ضغط مقداره 50 atm. عند الاتزان، حُوِّلَ 2 mol من غاز N_2 إلى الأمونيا طبقًا لمعادلة التفاعل الآتية:

$$N_2(g) + 3H_2(g) \rightleftharpoons 2NH_3(g)$$

احسب $K_{\square}$ لهذا الاتزان، وعبِّر عن إجابتك بالترميز العلمي لأقرب منزلتين عشريتين.

اختر الإجابة الصحيحة*

- $1.85 \times 10^{\square\square}$ atm^{-2}
- $3.14 \times 10^{\square\square}$ atm^{-2}
- $2.82 \times 10^{\square\square}$ atm^{-2}
- $3.95 \times 10^{\square\square}$ atm^{-2}
- $1.89 \times 10^{\square\square}$ atm^{-2}

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 278

يحتوي خليط من الغازات في حالة اتزان على 5 مولات من غاز SO_2، و10 مولات من غاز O_2، و10 مولات من غ
SO_3. ما الكسر المولي لـ SO_2 في حالة الاتزان؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- 0.1
- 0.2
- 0.01
- 5
- 0.25

تحقق من الإجابة

nagwa

محتوى حصري لمنصة حص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 279

يحتوي خليط من الغازات في وعاء مُغلَق في حالة اتزان على ثلاثة غازات مختلفة: النيتروجين (20 مولًا)، والهيدروجين (45 مولًا)، والأمونيا (25 مولًا). احسب الضغط الجزئي للهيدروجين عند 200 atm.

اختر الإجابة الصحيحة*

- 0.01 atm
- 300 atm
- 0.0025 atm
- 100 atm
- 50 atm

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 280

دورق مُغلَق عند ضغط 1.80 atm يحتوي على رابع أكسيد ثنائي النيتروجين. وُجِدَ أن الغاز قد تأيَّن بنسبة 6.00%، عند 298 K، كما هو موضَّح:

$$N_2O_4 \rightleftharpoons 2NO_2$$

ما قيمة ثابت الاتزان، $K_{\square}$، عند 298 K؟ قرِّب إجابتك لأقرب منزلتين عشريتين.

اختر الإجابة الصحيحة*

- 2.63 atm
- 18.23 atm
- 5.29 atm
- 0.19 atm
- 0.05 atm

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 281

إذا كانت قيمة $K_{\square}$ عند 900 K هي 1.24 atm للتحلُّل الحراري لكربونات الكالسيوم، فما الضغط الجزئي لثاني أكسيد الكربون؟ قرِّب إجابتك لأقرب منزلتين عشريتين.

اختر الإجابة الصحيحة*

- 1.11 atm
- 0.62 atm
- 1.24 atm
- 1.54 atm
- 0.81 atm

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q: 264
Q: 265
Q: 266
Q: 267
Q: 268
Q: 269
Q: 270
Q: 271
Q: 272
Q: 273
Q: 274
Q: 275
Q: 276
Q: 277
Q: 278
Q: 279
Q: 280
Q: 281
Q: 282
Q: 283
Q: 284
Q: 285
Q: 286
Q: 287
Q: 288
Q: 289
Q: 290
Q: 291
Q: 292
Q: 293
Q: 294
Q: 295
Q: 296
Q: 297

:Q 282

افترِض أن لدينا خمس مواد مختلفة، A، B، C، D، E، درجات غليانها موضَّحة في الجدول.

المادة	A	B	C	D	E
درجة الغليان (°C)	87	96	102	85	0

أيٌّ من الآتي يحتوي على أقل كمية من الشوائب، علمًا بأنها جميعها لها نفس درجة الغليان، 81°C؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- المادة غير النقية D
- المادة غير النقية C
- المادة غير النقية E
- المادة غير النقية A
- المادة غير النقية B

تحقق من الإجابة



أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 283

ما المعادلة الأيونية الصافية للتفاعل بين حمض الهيدروكلوريك وكربونات الفلز، التي تُستخدَم للكشف عن أن
الكربونات؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $2Cl^{-}(aq) + CO_3^{2-}(aq) \longrightarrow Cl_2O(l) + CO_2(g)$
- $2H^{+}(aq) + CO_3^{2-}(aq) \longrightarrow CO_2(g) + H_2O(l)$
- $2H_2CO_3(s) \longrightarrow 2H_2(g) + 2CO_2(g) + O_2(g)$
- $2H^{+}(aq) + CO_3^{2-}(aq) + 2OH^{-}(aq) \longrightarrow CO_2(g) + H_2O(l) + O_2(g)$
- $H_2O(l) + CO_3^{2-}(aq) \longrightarrow 2OH^{-}(aq) + CO_2(g)$

تحقق من الإجابة



أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 284

يعتقد طالبٌ أن الصيغة الكيميائية لمُركَّب مُماه من كبريتات الكوبالت هي $CoSO_4 \cdot 7H_2O$. إذا سخَّن الطالب ع
كتلتها 2.79 g من هذا المُركَّب، فما كتلة الماء المفقود من العيِّنة؟ قرِّب إجابتك لأقرب منزلتين عشريتين.
$[Co = 59\ g/mol, S = 32\ g/mol, O = 16\ g/mol, H = 1\ g/mol]$

اختر الإجابة الصحيحة*

- 1.54 g
- 1.95 g
- 1.07 g
- 0.18 g
- 1.25 g

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 285

يُعِيد كيميائي تحضير خليط كتلته 7.36 g يحتوي على المادة الصُّلبة $CuCl_2 \cdot 2H_2O$، NaCl. يُسخِّن الكيميائي الـ
لإزالة جزيئات الماء حتى يحصل على كتلة ثابتة مقدارها 6.69 . ما النسبة المئوية لكتلة $CuCl_2 \cdot 2H_2O$ في الخ
اكتب إجابتك في صورة عدد صحيح.

[Cu = 63.5 g/mol, Cl = 35.5 g/mol, H = 1 g/mol, O = 16 g/mol, Na = 23 g/mol]

اختر الإجابة الصحيحة*

- 86%
- 57%
- 3%
- 47%
- 43%

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 286

الصيغة الكيميائية لملح فلزي مُماه غير معروف هي $XBr_2 \cdot 6H_2O$. عند تسخين عيِّنة من الملح كتلتها 4.426 g، تَقِ كتلة العيِّنة بمقدار 1.465 g. أيٌّ من الآتي يُمثِّل هوية الفلز X؟ $[Br = 80\ g/mol, H = 1\ g/mol, O = 16\ g/mol]$

اختر الإجابة الصحيحة*

- $Cu\ [M = 63.5\ g/mol]$
- $V\ [M = 51\ g/mol]$
- $Fe\ [M = 56\ g/mol]$
- $Mn\ [M = 55\ g/mol]$
- $Co\ [M = 59\ g/mol]$

تحقق من الإجابة

nagwa

محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 287

سُخِّنَت عيِّنة من الملح المُماه كتلتها 0.3684 g بقوة حتى وصلت إلى كتلة ثابتة مقدارها 0.2135 . ما النسبة المئوية لماء التبلور في هذا الملح المُماه؟ قرِّب إجابتك لأقرب منزلتين عشريتين.

اختر الإجابة الصحيحة*

- 11.62%
- 2.05%
- 57.95%
- 42.05%
- 72.55%

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 288

بالنظر إلى المعادلة:

$$2\,NaOH(aq) + MgCl_2(aq) \longrightarrow 2\,NaCl(aq) + Mg(OH)_2(s)$$

ما كتلة NaOH عند ترسُّب 15 g من $Mg(OH)_2$؟ قرِّب إجابتك لأقرب منزلة عشرية.
[Na = 23 g/mol, O = 16 g/mol, H = 1 g/mol, Mg = 24 g/mol]

اختر الإجابة الصحيحة*

- 20.7 g
- 7.7 g
- 12.5 g
- 10.9 g
- 10.3 g

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 289

عيِّنة من البلورات البيضاء كتلتها 2.17 g تحتوى على NaCl، KNO_3. أُذِيبت العيِّنة تمامًا في ماء مُزال الأيونات، أُضِيفت كمية فائضة من $AgNO_3$، مُكوِّنةً راسبًا من AgCl. بعد ترشيح الراسب وغسله وتجفيفه، أصبحت كتلته g. ما النسبة المئوية الكتلية لـ NaCl في الخليط، لأقرب عدد صحيح؟ [Na = 23 g/mol، Cl = 35.5 g/mol، Ag = 108 g/mol]

اختر الإجابة الصحيحة*

- 28%
- 14%
- 56%
- 31%
- 68%

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 290

يرغب كيميائي في إيجاد كتلة كلوريد الكالسيوم الموجودة في محلول مائي. تكوَّن راسب فَوْرَ إضافة كمية فـ من نيترات الفضة. بعد الترشيح والتجفيف، أصبحت كتلة الراسب 0.65 g.

ما كتلة كلوريد الكالسيوم في المحلول الأصلي؟ قرِّب إجابتك لأقرب منزلتين عشريتين. [Ca = 40 g/mol، Cl = 35.5 g/mol، Ag = 108 g/mol]

اختر الإجابة الصحيحة*

- 0.42 g
- 0.50 g
- 0.25 g
- 0.65 g
- 1.01 g

تحقق من الإجابة



أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 291

يرغب كيميائي في إيجاد كتلة كلوريد الكالسيوم الموجودة في محلول مائي. تكوَّن راسب فَوْرَ إضافة كمية ف من نيترات الفضة. بعد الترشيح والتجفيف، أصبحت كتلة الراسب 0.65 g.

ما معادلة التفاعل بين كلوريد الكالسيوم ونيترات الفضة؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $2\,CaCl(aq) + Ag(NO_3)_2(aq) \longrightarrow AgCl_2(s) + 2\,CaNO_3(aq)$
- $CaCl(aq) + AgNO_3(aq) \longrightarrow AgCl(s) + CaNO_3(s)$
- $CaCl_2(aq) + 2\,AgNO_3(aq) \longrightarrow 2\,AgCl(s) + Ca(NO_3)_2(aq)$
- $CaCl_2(aq) + 2\,AgNO_3(aq) \longrightarrow 2\,AgCl(aq) + Ca(NO_3)_2(s)$
- $CaCl(aq) + AgNO_3(aq) \longrightarrow AgCl(s) + CaNO_3(aq)$

تحقق من الإجابة



أجبت على 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

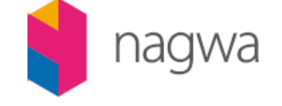
:Q 292

صيغة ملح هاليد المغنيسيوم هي MgX_2. أُذِيبَت عيِّنة كتلتها 0.789 g من MgX_2 في 100 mL من ماء مُزال الأيونات
أُضِيفَت كمية فائضة من NaOH. رُشِّح الراسب $Mg(OH)_2$ وغُسِل وجُفِّف. وُجِدَ أن كتلة الراسب 0.249 g. ما ماه
؟ [Mg = 24 g/mol ، O = 16 g/mol ، H = 1 g/mol ، F = 19 g/mol ، Br = 80 g/mol ، Cl = 35.5 g/mol ، 127 g/mol

اختر الإجابة الصحيحة*

- I
- Cl
- F
- Br

تحقق من الإجابة



محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 293

عند خلط نيترات الفضة وكلوريد البوتاسيوم معًا، يتكوَّن راسب أبيض من كلوريد الفضة. احسب كتلة كلوريد البوتاسيوم عند ترسُّب 5 g من كلوريد الفضة. قرِّب إجابتك لأقرب منزلتين عشريتين.

[Ag = 108 g/mol, K = 39 g/mol, Cl = 35.5 g/mol]

اختر الإجابة الصحيحة*

- 9.63 g
- 12.02 g
- 0.04 g
- 2.50 g
- 2.60 g

تحقق من الإجابة



أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

294 Q:

يُمكِن استخدام التحليل الكيميائي لتحديد كمية الألبومين الموجودة لدى شخص. في أيِّ مجال علمي يكون هذا التحليل مهمًّا؟

*اختر الإجابة الصحيحة

- الزراعة
- البيئة
- كيمياء الطّعام
- الطب
- الصناعة

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 295

تمت معايرة عيِّنة كتلتها 1.1 g من المُركَّب $Ca(OH)_2$ والمُركَّب $CaCl_2$ مُقابِل محلول تركيزه 0.2 M من HCl. حدث التفاعل التام بعد إضافة 29 mL من الحمض. لأقرب عدد صحيح، ما النسبة المئوية للمُركَّب $CaCl_2$ في العيِّنة؟

[Ca = 40 g/mol, O = 16 g/mol, H = 1 g/mol, Cl = 35.5 g/mol]

اختر الإجابة الصحيحة*

- 20%
- 61%
- 43%
- 80%
- 39%

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 296

يُجرِي طالب إحدى تجارب معايرة التعادل. استهلكت المعايرة 38.0 mL من محلول تركيزه 0.75 M من المُركَّب OH
لمعادلة 155 mL من محلول HBr. حدِّد تركيز HBr بوحدة المولارية، وقرِّب إجابتك لأقرب منزلتين عشريتين.

اختر الإجابة الصحيحة*

- 3.06 M
- 18.39 M
- 30.60 M
- 0.18 M
- 0.75 M

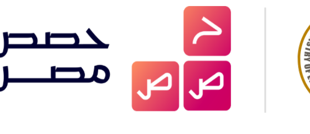
تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

Q: 299

Q: 300

Q: 301











حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي

الشريك الرئيسي



عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 297:

أجرى طالب إحدى تجارب معايرات التعادل. استهلكت المعايرة 38 mL من محلول تركيزه 0.750 M من KOH لمعا 155 mL من محلول HBr. حدِّد تركيز HBr بوحدة المللي مولار.

اختر الإجابة الصحيحة*

- 3.06 مللي مولار
- 30.6 مللي مولار
- 184 مللي مولار
- 0.184 مللي مولار
- 0.750 مللي مولار

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 298:

تمت معايرة خليط صُلب كتلته 0.1 g من المُركَّبين KOH ،KCl مُقابِل محلول تركيزه 0.1 M من HCl. نتج عن إضا mL من HCl حدوث تعادل تام. ما النسبة المئوية للمُركَّب KOH في الخليط الصُّلب، في صورة عدد صحيح؟

[K = 39 g/mol, O = 16 g/mol, H = 1 g/mol, Cl = 35.5 g/mol]

اختر الإجابة الصحيحة*

- 6%
- 56%
- 44%
- 37%
- 28%

تحقق من الإجابة



أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

Q 299:

أُذيب 4 g من كلوريد الصوديوم في 700 mL من الماء لتكوين محلول تمت معايرته مُقابِل تركيز مجهول من محلو نيترات الفضة. إذا وُجِدَ أن 30 mL من محلول كلوريد الصوديوم يتفاعل مع 40 mL من محلول نيترات الفضة، فم تركيز محلول نيترات الفضة؟ اكتب إجابتك بوحدة مول لكلِّ لتر لأقرب منزلتين عشريتين. [Na = 23 g/mol، Cl = 35.5 g/mol]

اختر الإجابة الصحيحة*

- 1.70 mol/L
- 0.03 mol/L
- 0.07 mol/L
- 0.10 mol/L
- 0.01 mol/L

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

:Q 300

يحتوي محلول مائي من NaOH على 15 mL من التركيز 1.5 M اللازم لمعادلة التركيز 3.5 M من HBr تمامًا. حدِّد الق الأخيرة بالملليلترات إذا كانت القراءة الأوَّليَّة للسحاحة 9.5 mL، لأقرب منزلة عشرية.

اختر الإجابة الصحيحة*

- 15.1 mL
- 9.0 mL
- 31.8 mL
- 30.2 mL
- 15.9 mL

تحقق من الإجابة

أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

Q: 299

Q: 300

Q: 301









حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي

الشريك الرئيسي



عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام

مادة الكيمياء . اسئلة وتمارين الصف الثالث الثانوي

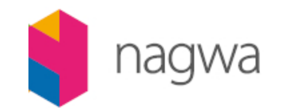
:Q 301

ما المعادلة الأيونية الصافية الموزونة للتفاعل بين أيون الحديد الثنائي وهيدروكسيد الصوديوم؟

اختر الإجابة الصحيحة*

- $H^{+}(aq) + OH^{-}(aq) \longrightarrow H_2O(l)$
- $Fe^{2+}(aq) + 2\,OH^{-}(aq) \longrightarrow Fe(OH)_2(aq)$
- $2\,Fe(s) + OH^{-}(aq) \longrightarrow Fe_2OH(s)$
- $Fe^{3+}(aq) + 3\,OH^{-}(aq) \longrightarrow Fe(OH)_3(aq)$
- $Fe^{2+}(aq) + H_2O(l) \longrightarrow Fe(OH)(s) + H^{+}(aq)$

تحقق من الإجابة



أجبت علي 0 من 301 سؤال 0%

الدعم

00h:00m:13s

نموذج استرشادي 1 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

مادة الكيمياء .

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 1:

أجب عن التالي ..

فى أى زوج من المركبات التالية يكون عدد تأكسـد الكروم فى المركب الأول أكبر من عدد تأكسـد المنج
فى المركب الثانى ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- المركب الأول $Cr_2(SO_4)_3$، المركب الثانى $MnSO_4$
- المركب الأول $K_2Cr_2O_7$، المركب الثانى $KMnO_4$
- المركب الأول K_2CrO_4، المركب الثانى $KMnO_4$
- المركب الأول $CrCl_3$، المركب الثانى MnO_2

التالي

الامتحـ

محتوى حصري لمنصة حص

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

الدعم

00h:01m

نموذج استرشادي 1 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 2:

أجب عن التالي ..

أيًا من العبارات الآتية تعتبر صحيحة ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- جهد التأين الأول للخارصين أكبر بكثير من جهد التأين الأول لعنصر السكانديوم.
- جهد التأين الأول للخارصين أقل بكثير من جهد التأين الأول لعنصر السكانديوم.
- جهد التأين الثالث للخارصين أقل من جهد التأين الثالث لعنصر السكانديوم.
- جهد التأين الثالث للخارصين أكبر من جهد التأين الثالث لعنصر السكانديوم.

التالي

الامتحان

محتوى حصري لمنصة حص

أجبت علي ٠ من 30 سؤال 0%

التقدم

00h:02m

نموذج استرشادي 1 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

مادة الكيمياء

Q 3:

أجب عن التالي ..

مركب كربونات الثاليوم صيغته الكيميائية Tl_2CO_3 ومركب كلوريت الصوديوم صيغته الكيميائية $NaClO_2$
أيًا من الاختيارات الآتية يعبر عن مدى ذوبانهما فى الماء ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

○

Tl_2CO_3	$NaClO_2$
يذوب	يذوب

○

Tl_2CO_3	$NaClO_2$
يذوب	لا يذوب

○

Tl_2CO_3	$NaClO_2$
لا يذوب	لا يذوب

○

Q: 29

Q: 30

$NaClO_2$	Tl_2CO_3
يذوب	لا يذوب

التالي



محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%









حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي — NATIONAL BANK OF EGYPT البنك الأهلي المصري

الشريك الرئيسي


عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام

00h:02m

نموذج استرشادي 1 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

مادة الكيمياء .

Q 4:

أجب عن التالي ..

ما الأيون الذى يُكوِّن راسب عند إضافة حمض الهيدروكلوريك المخفف إليه ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- $HCO^-_{3(aq)}$
- $Fe^{2+}_{(aq)}$
- $Br^-_{(aq)}$
- $Hg^+_{(aq)}$

التالي

الامتحان

محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:02m

نموذج استرشادي 1 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q 5:

أجب عن التالي ..

أى مما يلى يكون معدل تفاعله فى بداية التفاعل أكبر ما يمكن عند تفاعله مع 4 g من الماغنسيوم ؟

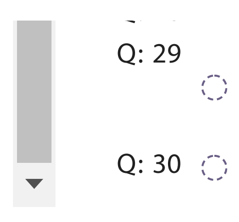
اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- 20 mLمن حمض هيدروكلوريك تركيزه1 M
- 15 mLمن حمض نيتريك تركيزه2 M
- 30 mLمن حمض أسيتيك تركيزه2 M
- 20 mLمن حمض كبريتيك تركيزه1 M

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

الدعم







حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم ، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي



الشريك الرئيسي



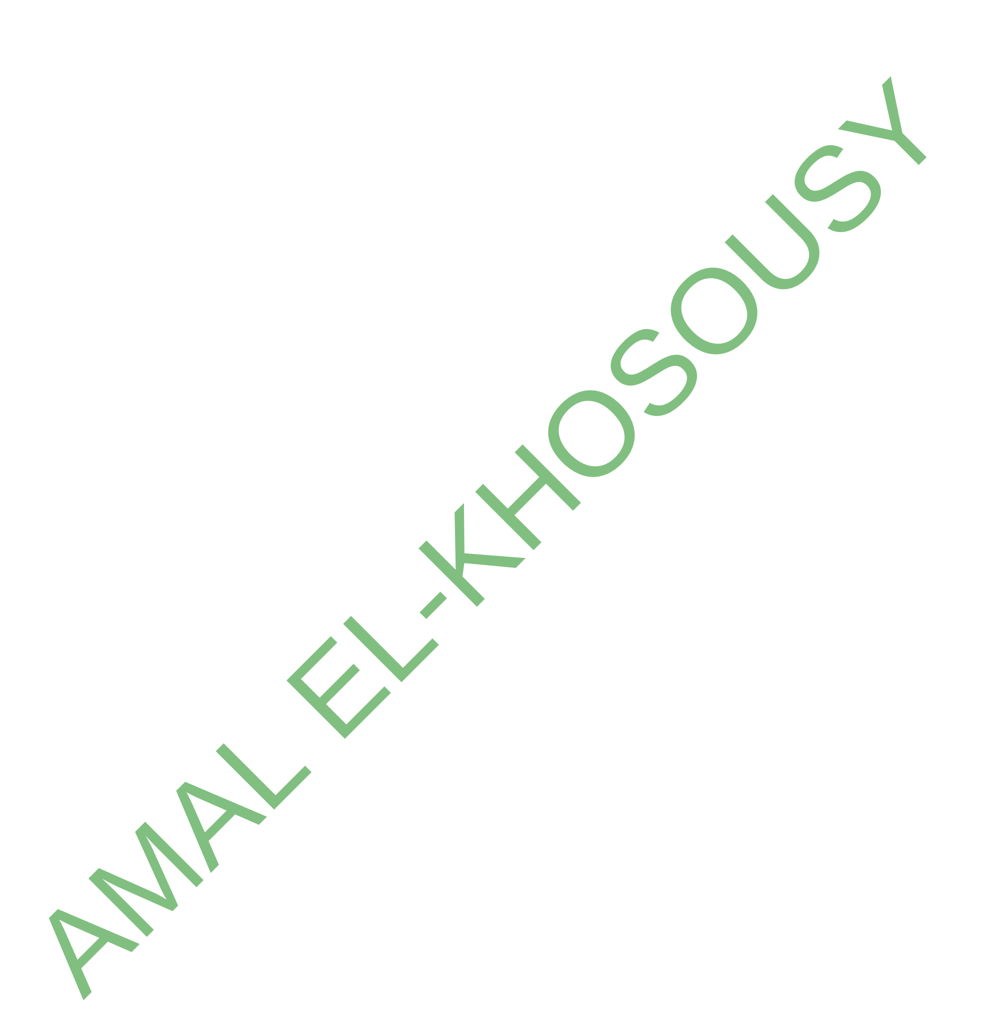
عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام



00h:03m

نموذج استرشادي 1 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q 6:

أجب عن التالي ..

أيًا من المركبات الآتية يكون محلوله المائى ملونًا ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- $MgCl_2$
- CuF_2
- NaCl
- CuI

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:03m

نموذج استرشادي 1 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q 7:

أجب عن التالي ..



الشكل المقابل لأحد صخور القشرة الأرضية التى تحتوى على أحد خامات الحديد، ما المعادلة الكيميائية المعبرة عن أحد تفاعلات هذا الأكسيد ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

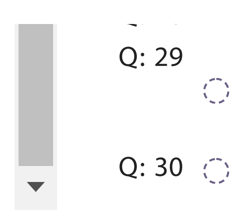
1 درجة

- ○ $Fe_3O_{4(s)} + H_{2(g)}$ 400° : 700°C $3FeO_{(s)} + H_2O_{(v)}$
- ○ $Fe_2O_{3(s)} + 3H_2SO_{4(aq)}$ Δconc $Fe_2(SO_4)_{3(aq)} + 3H_2O_{(v)}$
- ○ $Fe_2O_{3(s)} + 6HCl_{(aq)}$ Δconc $3FeCl_{2(aq)} + 3H_2O_{(v)}$
- ○ $4FeO_{(s)} + O_{2(g)}$ Δ $2Fe_2O_{3(s)}$

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27








حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم ، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الرئيسي



الشريك الاستراتيجي



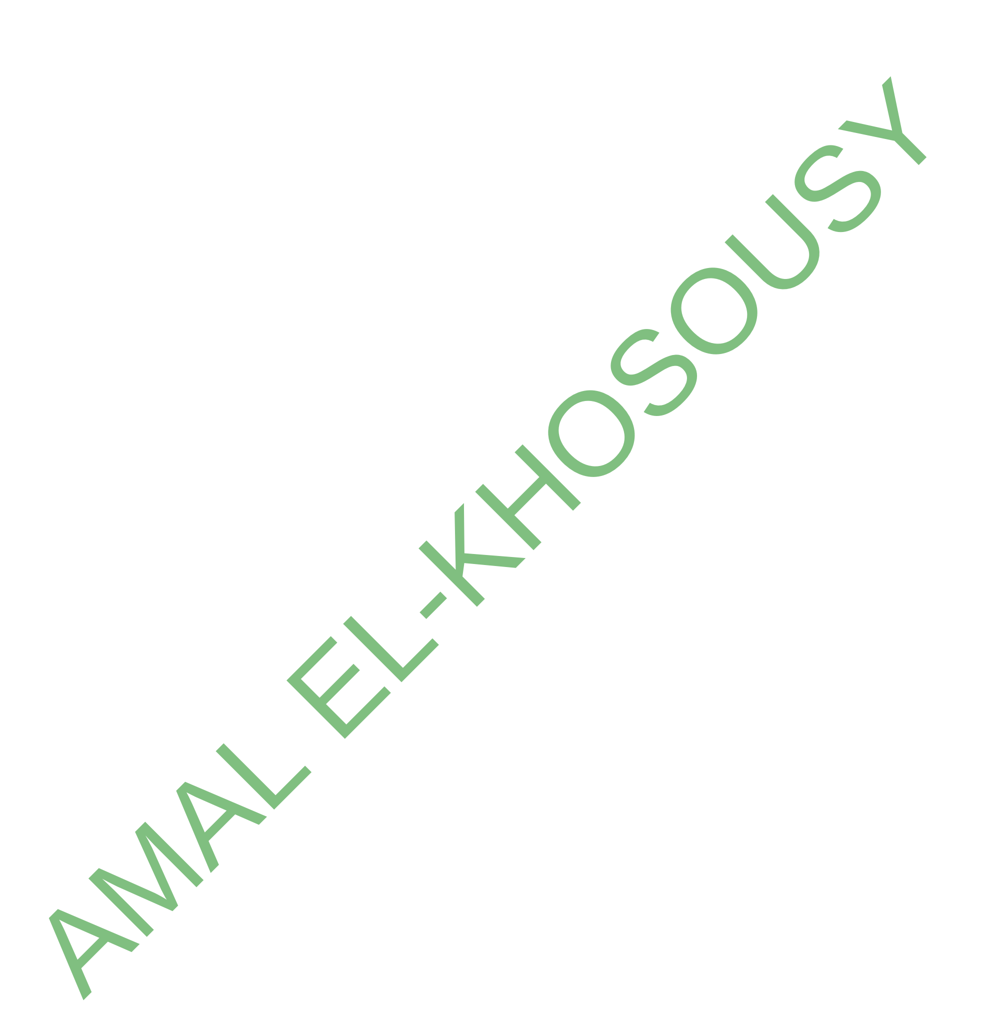
عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام



00h:03m

نموذج استرشادي 1 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q 8:

أجب عن التالي ..

ما المحلول الذى لا يكون راسب أسود عند إمرار غاز H_2S فيه ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- $(CH_3COO)_2Pb$
- NaCl
- $AgNO_3$
- $Cu(NO_3)_2$

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

الدعم

00h:03m

نموذج استرشادي 1 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

مادة الكيمياء .

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 9:

أجب عن التالي ..

فى التفاعل الانعكاسى المتزن المقابل : $\Delta H = (-)$ $2NO_{(g)} + O_{2(g)} \rightleftharpoons 2NO_{2(g)}$

إذا كانت تركيزات المتفاعلات والنواتج عند الاتزان، كالتالى :

$[NO] = 0.52\ M\ ,\ [O_2] = 0.24\ M\ ,\ [NO_2] = 0.18\ M$

ما الاختيار الصحيح المعبر عن قيمة K_c لهذا التفاعل «بفرض عدم تغير درجة الحرارة» ؟

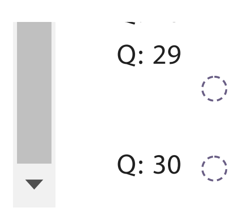
اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

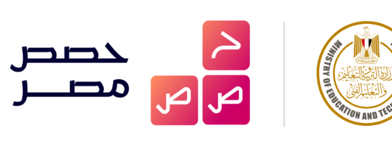
- 0.5
- 0.063
- 2
- 1.4

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

المعلم







حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم ، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي



الشريك الرئيسي



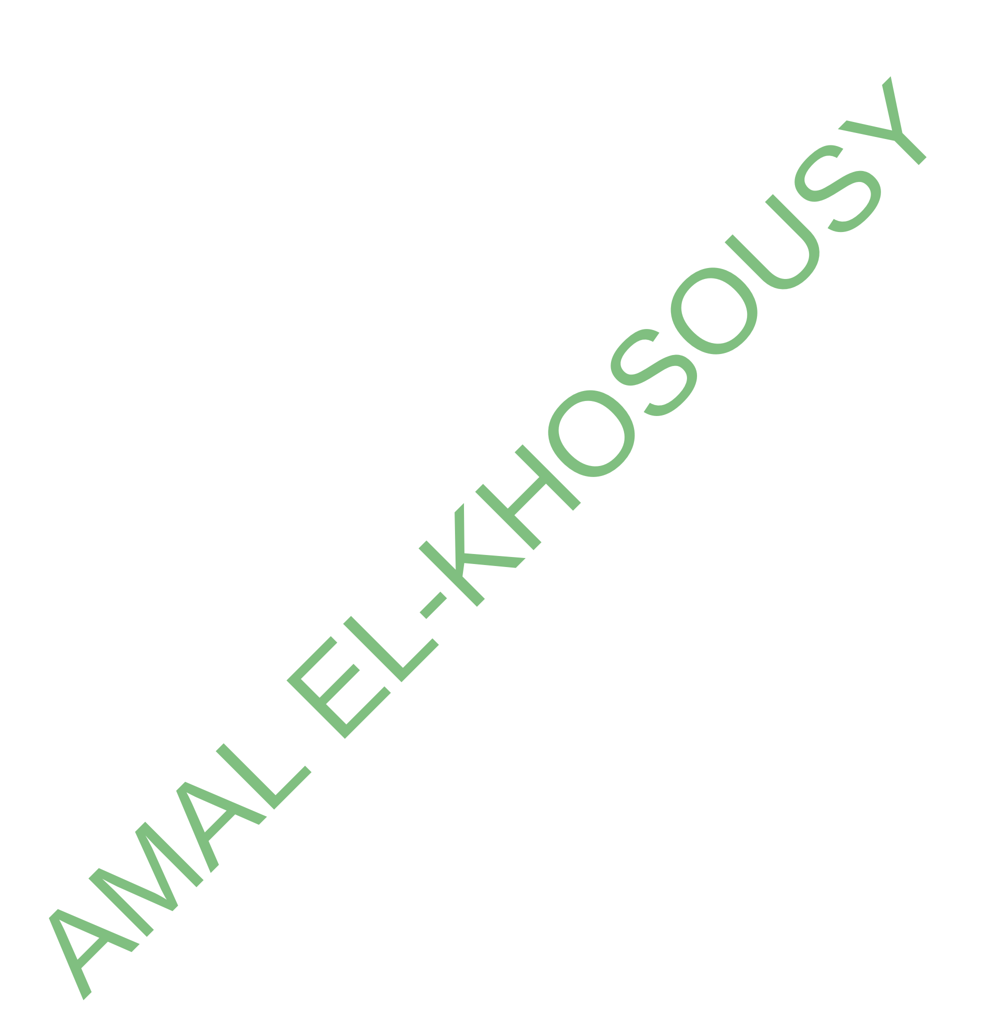
عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام



00h:04m

نموذج استرشادي 1 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

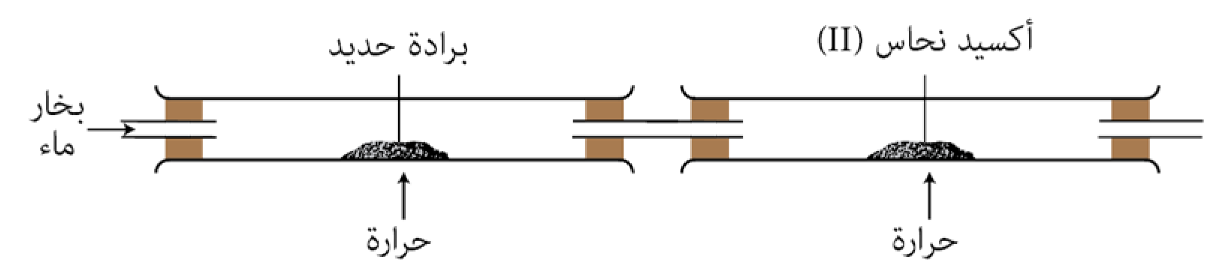
الصف الثالث الثانوي

مادة الكيمياء

Q 10:

أجب عن التالي ..

أمـر تيـار مـن بخار المـاء على بـرادة حديد مسـخنة لدرجـة الاحمـرار وأمر الغـاز الناتج على مسـ
أكسيد النحاس (II) الساخن، كما يتضح من الشكل التالى :



أى مما يلى لا ينتج من التفاعلين السابقين ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- أكسيد الحديد المغناطيسى.
- النحاس.
- بخار الماء.
- الأكسچين.

التالي

Q: 1	Q: 2	Q: 3	Q: 4	Q: 5	Q: 6	Q: 7	Q: 8	Q: 9

Q: 10, Q: 11, Q: 12, Q: 13, Q: 14, Q: 15, Q: 16, Q: 17, Q: 18, Q: 19, Q: 20, Q: 21, Q: 22, Q: 23, Q: 24, Q: 25, Q: 26, Q: 27

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:04m

نموذج استرشادي 1 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

مادة الكيمياء .

Q 11:

أجب عن التالي ..

يتحـد 10.6 g مـن كربونات الصوديوم اللامائية مـع 18 g من الماء لتكوين كربونـات الصوديوم المتهد التى صيغتها الكيميائية :

[Na = 23 , C = 12 , O = 16 , H = 1]

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- $Na_2CO_3.4H_2O$
- $Na_2CO_3.10H_2O$
- $Na_2CO_3.H_2O$
- $Na_2CO_3.8H_2O$

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:04m

نموذج استرشادي 1 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 12:

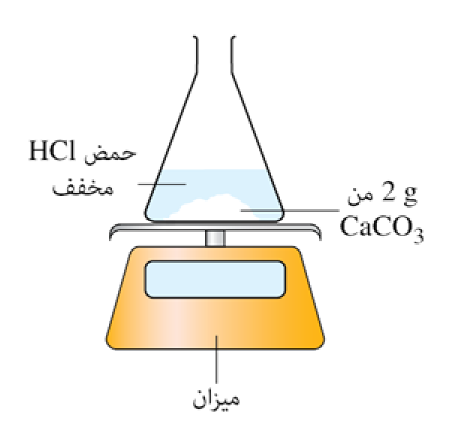
أجب عن التالي ..

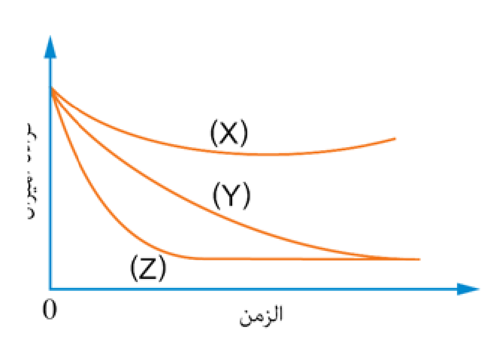
أُجريت ثلاث تجارب مختلفة باستخدام ميزان كالموضح بالشكل المقابل لقياس معدل تفاعل كربونات الكالسيوم مع حمض الهيدروكلوريك المخفف :

التجربة	هيئة كربونات الكالسيوم	كمية حمض الهيدروكلوريك المخفف
الأولى	مسحوق	كمية وفيرة
الثانية	قطعة	كمية وفيرة
الثالثة	قطعة	كمية محدودة

ومُثلت نتائج التجارب الثلاثة بالشكل البيانى المقابل،

أيًا من الاختيارات الآتية يعتبر صحيحًا ؟





1 درجة

اختر الإجابة الصحيحة*

- المنحنى (X) يعبر عن التجربة الأولى.
- المنحنى (Y) يعبر عن التجربة الأولى.
- المنحنى (Y) يعبر عن التجربة الثانية.
- المنحنى (Z) يعبر عن التجربة الثالثة.

التالي

الامتحان

محتوى حصري لمنصة حصص

المعلم

00h:04m

نموذج استرشادي 1 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

مادة الكيمياء . الصف الثالث الثانوي

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 13:

أجب عن التالي ..

يعبر عن التفاعل الحادث فى خلية دانيال بالمعادلة الأيونية :

$$Co_{(s)} + Fe^{2+}_{(aq)} \longrightarrow Co^{2+}_{(aq)} + Fe_{(s)}$$

أيًا من العبارات الآتية تعتبر صحيحة ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- تتأكسد ذرات الكوبلت.
- تتأكسد أيونات الحديد.
- تختزل أيونات الحديد نتيجة فقد الإلكترونات.
- تختزل ذرات الكوبلت باكتساب الإلكترونات.

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

الدعم

00h:05m

نموذج استرشادي 1 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

:Q 14

أجب عن التالي ..

مسحوق غسيل أحد مكوناته مادة بيكربونات الصوديوم وعند معايرة محلول يحتوى على
من هذا المسحوق، لزم 7.15 mL من حمض الكبريتيك تركيزه 0.1 M للوصول إلى نقطة التعا
فإذا كانت بيكربونات الصوديوم هى المكون الوحيد فى مسحوق الغسيل الذى يتفاعل مع حمض الكبريتي
فإن النسبة المئوية الكتلية له فى المسحوق تساوى : $HCO_3 = 84$ g/mol]

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- 6%
- 3%
- 12%
- 24%

التالي

الامتح

محتوى حصري لمنصة حص

أجبت على 0 من 30 سؤال 0%

المعم

00h:05m

نموذج استرشادي 1 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 15:

أجب عن التالي ..

يجرى التفاعل الانعكاسى المتزن المقابل فى مكبس : $PCl_{5(g)} \rightleftharpoons PCl_{3(g)} + Cl_{2(g)}$

ماذا يحدث عند الضغط على ذراع المكبس للداخل ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- يزداد تفكك PCl_5
- يتكون المزيد من PCl_3
- يقل تفكك PCl_5
- يتكون المزيد من Cl_2

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:05m

نموذج استرشادي 1 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 16:

أجب عن التالي ..

أيًا من المعادلات الآتية تعبر عن تفاعل الأنود فى عملية تآكل فلز الماغنسيوم ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- $Mg^{2+} + 2e^- \longrightarrow Mg$
- $Mg \longrightarrow Mg^{2+} + 2e^-$
- $O_2 + 2H_2O + 4e^- \longrightarrow 4OH^-$
- $4OH^- \longrightarrow O_2 + 2H_2O + 4e^-$

التالي



أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:05m

نموذج استرشادي 1 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

مادة الكيمياء

:Q 17

أجب عن التالي ..

يتعادل 20 mL من HCl تمامًا مع 40 mL من محلول NaOH تركيزه 0.05 M

ما قيمة pH للحمض المستخدم ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- 1
- 1.5
- 2.5
- 2

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:05m

نموذج استرشادي 1 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

مادة الكيمياء

Q 18:

أجب عن التالي ..

ما عدد أيزومرات المركب $C_3H_6Cl_2$ ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- 4
- 5
- 2
- 3

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:06m

نموذج استرشادي 1 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. **مادة الكيمياء**

Q 19:

أجب عن التالي ..

ما تسمية الأيوباك للمركب المقابل ؟

$$
\begin{array}{c}
\qquad\qquad\qquad\qquad CH_3 \\
\qquad\qquad\qquad\qquad | \\
H_3 - (CH_2)_4 - CH - C - CH_2 - CH_3 \\
\qquad\qquad\qquad | \qquad | \\
\qquad\qquad\qquad CH_3 \ (CH_2)_2 - CH_3
\end{array}
$$

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- 3 ، 4 - ثنائى ميثيل - 3 - بروبيل ديكان.
- 6 ، 7 - ثنائى إيثيل - 7 - بروبيل نونان.
- 6 ، 7 - ثنائى إيثيل - 7 - إيثيل ديكان.
- 4 - إيثيل - 4 ، 5 - ثنائى ميثيل ديكان.

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:06m

نموذج استرشادي 1 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

:Q 20

أجب عن التالي ..

أُمّـرت كميـة من الكهرباء فى إلكتروليتين مختلفين متصلين على التوالى، فترسـب 31.75 g من النحاس الإلكتروليـت الـذى يحتوى على أيونـات $Cu^{2+}_{(aq)}$ ، وأيضًا 13 g مـن الكروم من إلكتروليـت الخلية الأخ

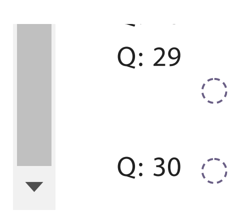
ما عدد تأكسد الكروم فى محلوله الإلكتروليتى ؟ [... = 63.5 , Cr = 52]

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- + 3
- + 1
- + 4
- + 2

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%







حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي



الشريك الرئيسي



عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام

00h:06m

نموذج استرشادي 1 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q 21:

أجب عن التالي ..

ما الاختيار الصحيح المعبر عن المواد المستخدمة فى حفظ الحديد من الصدأ فى كل من معلبات حفظ الأغذ خطوط أنابيب النفط ، ألواح التسقيف ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

معلبات حفظ الأغذية	خطوط أنابيب النفط	ألواح التسقيف
ماغنسيوم	قصدير	خارصين

معلبات حفظ الأغذية	خطوط أنابيب النفط	ألواح التسقيف
خارصين	ماغنسيوم	قصدير

معلبات حفظ الأغذية	خطوط أنابيب النفط	ألواح التسقيف
قصدير	ماغنسيوم	خارصين

معلبات حفظ الأغذية	خطوط أنابيب النفط	ألواح التسقيف
قصدير	خارصين	ماغنسيوم

Q: 1 Q: 2 Q: 3 Q: 4 Q: 5 Q: 6 Q: 7 Q: 8 Q: 9 Q: 10 Q: 11 Q: 12 Q: 13 Q: 14 Q: 15 Q: 16 Q: 17 Q: 18 Q: 19 Q: 20 Q: 21 Q: 22 Q: 23 Q: 24 Q: 25 Q: 26 Q: 27

التالي السابق

00h:07m

نموذج استرشادي 1 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q 22:

أجب عن التالي ..

ما ناتج تفاعل غاز الكلور مع البيوتان فى وجود الأشعة فوق البنفسجية ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- ${}_2Cl_9H_4C$
- Cl_9H_4C
- ${}_2Cl_{10}H_4C$
- ${}_2Cl_6H_4C$

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

المعلم

00h:07m

نموذج استرشادي 1 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 23:

أجب عن التالي ..

خلية كهربية يُعبر عنها بالرمز الاصطلاحى :

$Ni / Ni^{2+} // Au^{3+} / Au$

$i \longrightarrow Ni^{2+} + 2e^-$ $E^\circ = +0.25\ V$

$u \longrightarrow Au^{3+} + 3e^-$ $E^\circ = -1.5\ V$

ما قيمة emf لهذه الخلية ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- V 1.175 -
- V 1.25 +
- V 1.75 +
- V 1.25 -

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

الدعم

00h:07m

نموذج استرشادي 1 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 24:

أجب عن التالي ..

أيًا من المركبات الآتية يعتبر حلقى غير متجانس ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

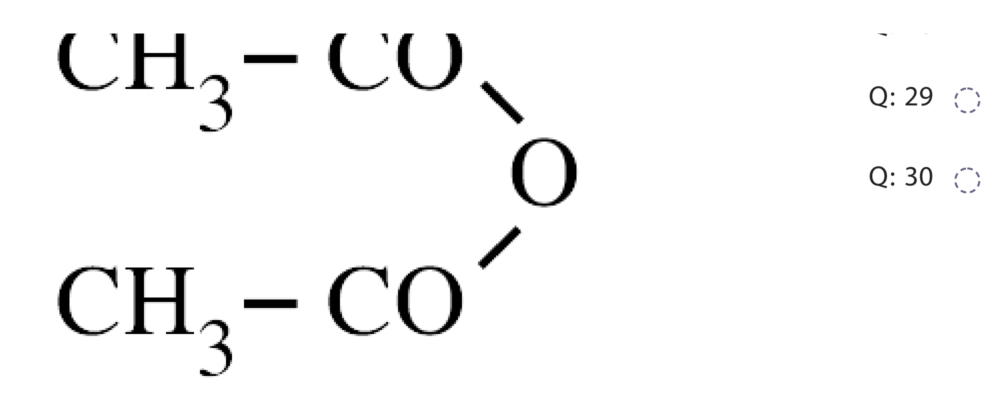
- $$\begin{matrix} HC = CH \\ | \quad \quad \diagdown O \\ HC = CH \diagup \end{matrix}$$

- $$\begin{matrix} CH_3 - CH_2 \diagdown \\ C = O \\ CH_3 - CH_2 \diagup \end{matrix}$$

- $$\begin{matrix} H_2C - CH_2 \\ | \quad\quad | \\ H_2C - CH_2 \end{matrix}$$

-

الدعم



Q: 29

Q: 30

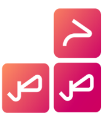
التالي



محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%













حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي

NATIONAL BANK OF EGYPT

الشريك الرئيسي



عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام

00h:07m

نموذج استرشادي 1 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

مادة الكيمياء .

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 25:

أجب عن التالي ..

عند نيترة المركب C_6H_5Y ينتج أيزومر ميتا، فإن Y يمكن أن تكون :

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- COOH -
- CH_3 -
- OH -
- Cl -

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:08m

نموذج استرشادي 1 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

مادة الكيمياء .

Q 26:

أجب عن التالي ..

أيًا من المركبات الآتية يتفاعل مع HBr تبعًا لقاعدة ماركونيكوف ؟

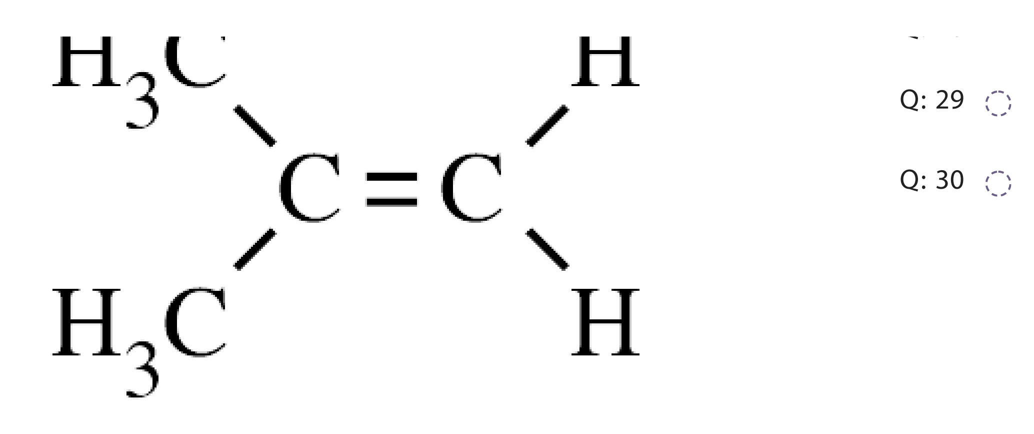
اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- $H_3C(H)C=C(H)CH_3$ (trans)

- $H_3C(H)C=C(H)CH_3$ (cis)

- $H_2C=CH_2$

-



Q: 29

Q: 30

التالي



محتوى حصري لمنصة حص

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%









حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي

الشريك الرئيسي



00h:08m

نموذج استرشادي 1 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

مادة الكيمياء . الصف الثالث الثانوي

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 27:

أجب عن التالي ..

يمكن تسمية حمض اللاكتيك بـ :

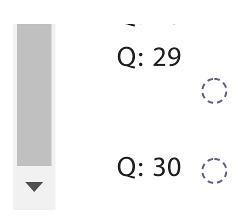
اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

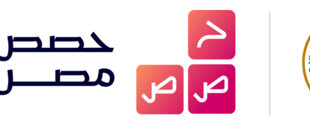
- حمض البروبانويك.
- حمض 2- بروبانويك.
- حمض ألفا هيدروكسى بروبانويك.
- حمض بيتا هيدروكسى بروبانويك.

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

الدعم









حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي



الشريك الرئيسي



عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام

00h:08m

نموذج استرشادي 1 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 28:

أجب عن التالي ..

عند اختزال الألدهيدات، تتكون :

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

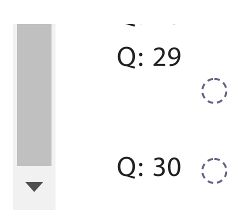
- كحولات ثالثية.
- ألكانات.
- كحولات أولية.
- كحولات ثانوية.

التالي

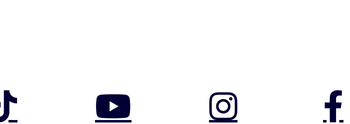
الامتحان

محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%







حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم ، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الرئيسي



الشريك الاستراتيجي



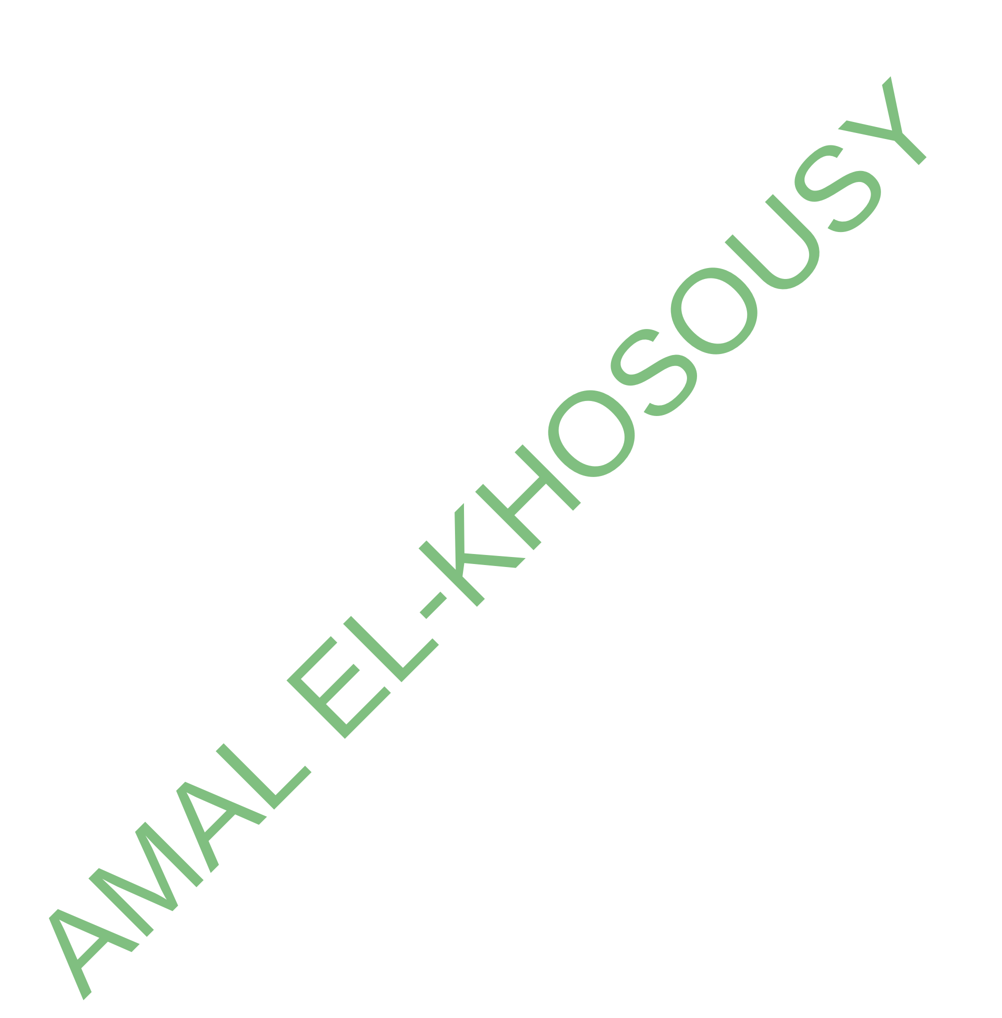
عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام



00h:08m

نموذج استرشادي 1 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q 29:

أجب عن التالي ..

الصيغة البنائية الآتية لمركب يستخدم فى صناعة بعض مراهم تخفيف الآلام :

$$CH_3-O-C_6H_3(OH)-CH_2-\underset{\underset{H}{|}}{N}-\overset{\overset{O}{||}}{C}-(CH_2)_4-CH=CH-CH(CH_3)_2$$

وبذلك فإن الجزيء من هذا المركب يحتوى على :

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- مجموعة ألكين و مجموعة أميد.
- مجموعة إستر و مجموعة هيدروكسيل.
- مجموعة إستر و مجموعة أميد.
- مجموعة كربوكسيل و مجموعة هيدروكسيل.

التالي

Q: 1 Q: 2 Q: 3 Q: 4 Q: 5 Q: 6 Q: 7 Q: 8 Q: 9 Q: 10 Q: 11 Q: 12 Q: 13 Q: 14 Q: 15 Q: 16 Q: 17 Q: 18 Q: 19 Q: 20 Q: 21 Q: 22 Q: 23 Q: 24 Q: 25 Q: 26 Q: 27

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

الدعم

00h:09m

نموذج استرشادي 1 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q 30:

أجب عن التالي ..

المقطع الآتى من أحد البوليمرات الناتجة من تفاعل البلمرة بالتكاثف :

$$-CO-O-CH_2CH_2-O-CO-C_6H_4-CO-O-CH_2CH_2-O-CO-C_6H_4-$$

ما المونومرين المكونين لهذا البوليمر ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- $HOOC-C_6H_4-COOH + HOCH_2CH_2OH$
- $HO-C_6H_4-OH + HOOCCH_2CH_2COOH$
- $HOOC-C_6H_4-COOH + HOCH_2OH$
- $HO-C_6H_4-COOH + HOCH_2CH_2COOH$

الدعم

00h:00m:14s

نموذج استرشادي 2 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

مادة الكيمياء .

الصف الثالث الثانوي

Q 1:

أجب عن التالي ..

الكروم والكوبلت والحديد والمنجنيز أربعة فلزات انتقالية،

أى زوج مما يأتى يحتوى على نفس عدد الإلكترونات ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- ○ $Cr , ^{+2}Co$
- ○ $^{+}Cr , Mn^{2}$
- ○ Co^{2+} , $^{+}Fe^{3}$
- ○ Fe^{3+} , $^{+}Mn^{2}$

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:00m:26s

نموذج استرشادي 2 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q 2:

أجب عن التالي ..

يقـدر العزم المغناطيســي μ لذرات العناصــر وأيوناتها بوحــدة BM ويعين من العلاقــة : $\sqrt{n(n+2)}=$ حيث n تعبر عن عدد الإلكترونات المفردة، أيًا من الأيونات الآتية يكون عزمها المغناطيسى 5.9 BM ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- Fe^{2+}
- Cu^{2+}
- Ni^{2+}
- Fe^{3+}

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:01m

نموذج استرشادي 2 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 3:

أجب عن التالي ..

الشكل المقابل يعبر عن أحد مركبات الحديد،

كل مما يلي ينطبق على هذا المركب عدا إنه :

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- يُحضر بأكسدة Fe_3O_4
- يُحضر بتسخين أكسالات الحديد (II) فى الهواء.
- يُحضر باختزال أحد أكاسيد الحديد السوداء.
- يتفاعل مع الأحماض المعدنية المركزة الساخنة مكونًا أملاح الحديد (III) وبخار ماء.

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:01m

نموذج استرشادي 2 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 4:

أجب عن التالي ..

ما الأيون الذى يعتبر بارامغناطيسى ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- Ti^{3+}
- Ti^{4+}
- Zn^{2+}
- Cu^{+}

التالي

الامتحـ

محتوى حصري لمنصة حصـ

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:01m

نموذج استرشادي 2 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 5:

أجب عن التالي ..

عند اختزال أكسيد الحديد (III) بالغاز المائى ثم معالجة المادة الصلبة الناتجة بحمض الكبريتيك المخففة تتكون المادة (X)، ما الصيغة الكيميائية للمادة (X) ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- $_3(_4SO)_2Fe$
- FeS
- $_2FeS$
- $_4FeSO$

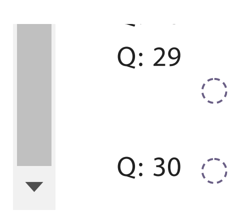
التالي

الامتحان

محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

الدعم







حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي



الشريك الرئيسي



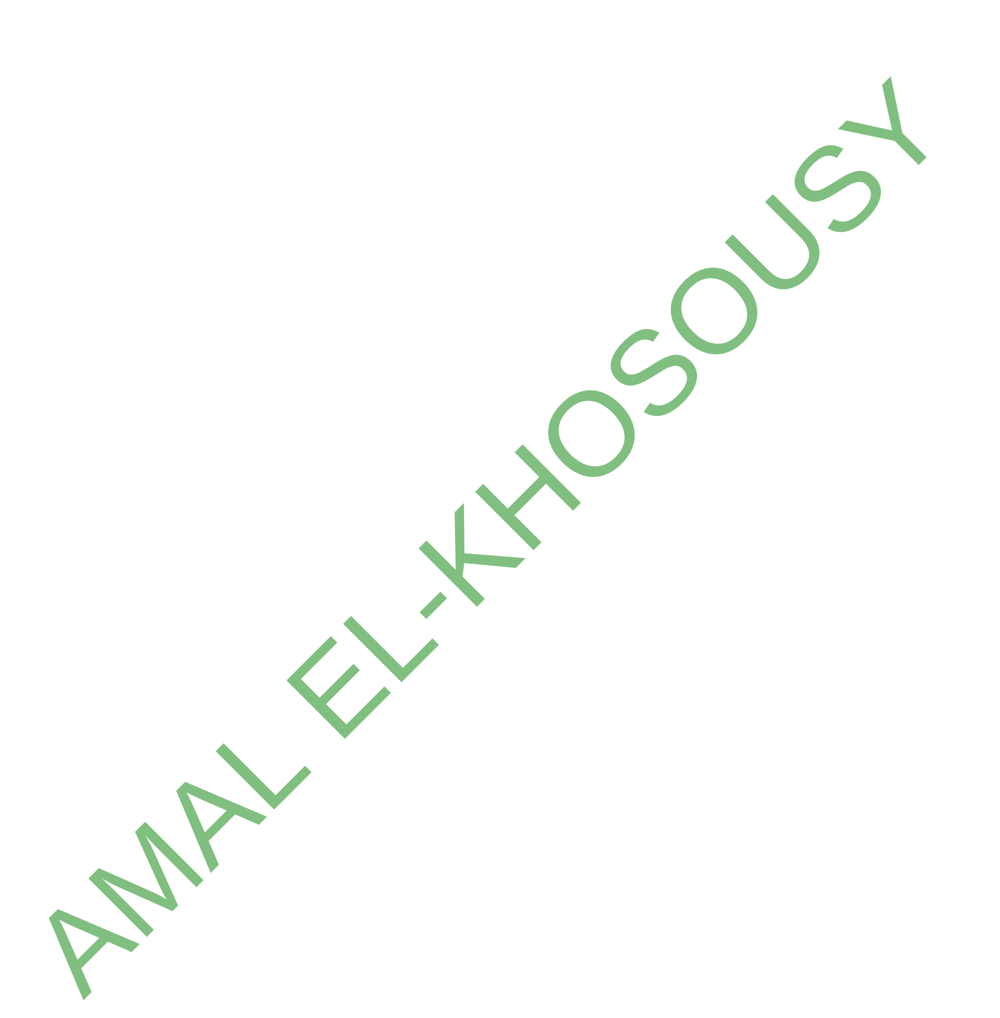
عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام



00h:01m

نموذج استرشادي 2 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 6:

أجب عن التالي ..

أيًا من أزواج الكاتيونات الآتية لا يمكن فصلها باستخدام محلول كربونات الصوديوم ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- $^{+}K^{+}$ / Mg^{2}
- Cu^{2+} / ^{+}Na
- Pb^{2+} / $^{+}Ca^{2}$
- $^{+}NH^{+}_{4}$ / Hg

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:01m

نموذج استرشادي 2 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

مادة الكيمياء .

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 7:

أجب عن التالي ..

تم إضافة وفرة من محلول نترات الفضة إلى خليط من محلولى فوسفات البوتاسيوم وكلوريد البوتاسيوم، ثم أضيف إلى الناتج محلول الأمونيا،

أيًا من الأشكال البيانية الآتية يعبر عن التغير فى كتلة الرواسب المتكونة بمرور الزمن ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

○

كتلة الرواسب

الزمن

○

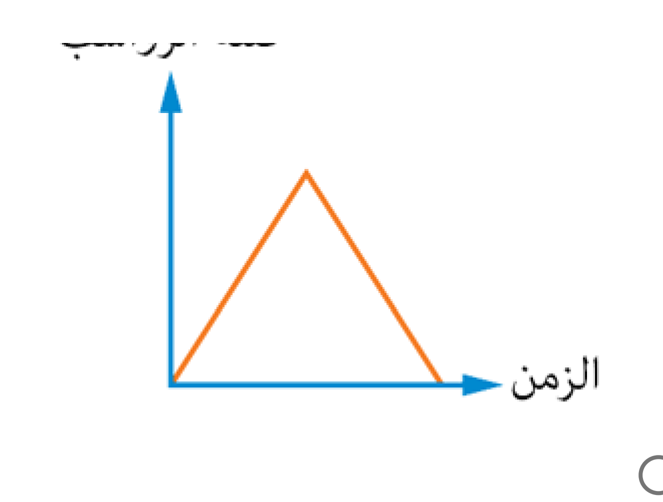
كتلة الرواسب

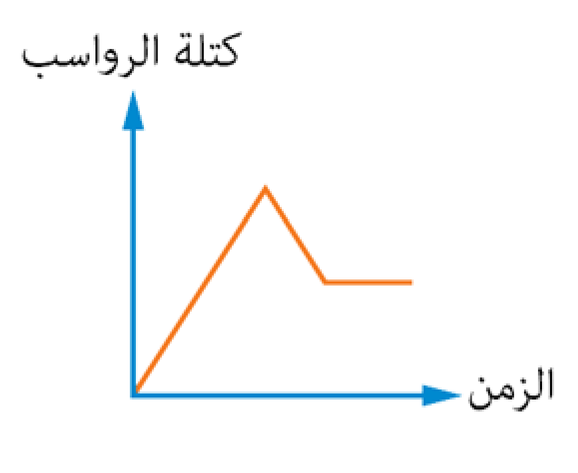
الزمن

○

Q: 29

Q: 30





التالي



محتوى حصري لمنصة حص

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%









حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي



الشريك الرئيسي

عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام

00h:02m

نموذج استرشادي 2 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q 8:

أجب عن التالي ..

عينة من كربونات الصوديوم المائية $(Na_2CO_3.XH_2O)$ تمت معادلتها تمامًا بحمض هيدروكلور تركيزه 0.1 M وحجمه 50 mL ما عدد مولات ماء التبلر فى العينة ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- 0.025X mol
- 0.0025X mol
- 0.052X mol
- 0.05X mol

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:02m

نموذج استرشادي 2 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

:Q 9

أجب عن التالي ..

ما الكاشف المستخدم فى فصل أيونات SO_4^{2-} ، Cl^- فى صورة رواسب ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- $BaSO_4$
- NaOH
- KOH
- $Pb(NO_3)_2$

التالي

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

الدعم

00h:02m

نموذج استرشادي 2 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 10:

أجب عن التالي ..

عنـد إضافة وفـرة مـن محلــول نتـرات الفضـة إلى عينـة مـاء تحتوى على أيونات الكلوريد، ترسب 1 g من كلوريد الفضة. ما كتلة أيونات الكلوريد فى عينة الماء ؟

المادة	الكتلة المولية (g/mol)
$AgNO_3$	170
$AgCl$	143.5
Cl^-	35.5

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- g 0.75
- g 0.25
- g 0.5
- g 0.34

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

المعلم

00h:02m

نموذج استرشادي 2 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 11:

أجب عن التالي ..

من مخطط الطاقة المقابل لأحد التفاعلات الكيميائية، ما تأثير إضافة عامل حفاز على قيمتي طاقة التنشيط E_A وإنثالبى التفاعل ΔH ؟

النواتج
E_A
ΔH
المتفاعلا
اتجاه سير التفاعل

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

E_A	ΔH
تقل	لا تتغير

E_A	ΔH
تقل	تقل

المعلم

Q: 29

Q: 30

E_A	ΔH
لا تتغير	تقل

E_A	ΔH
تقل	تزداد

التالي



محتوى حصري لمنصة حص

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:02m

نموذج استرشادي 2 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q 12:

أجب عن التالي ..

إذا كان $(K_c = 0.05)$ للتفاعل الانعكاسى المقابل : $A + 2B \rightleftharpoons 3C + 4D$

فما قيمة K_c للتفاعل : $A + 2B \rightleftharpoons 3C + 4D$ ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

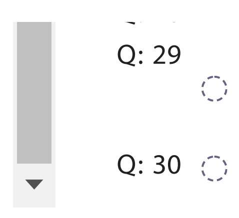
- 0.021
- 400
- 20
- 0.05

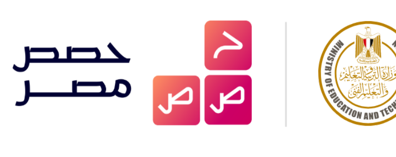
التالي

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

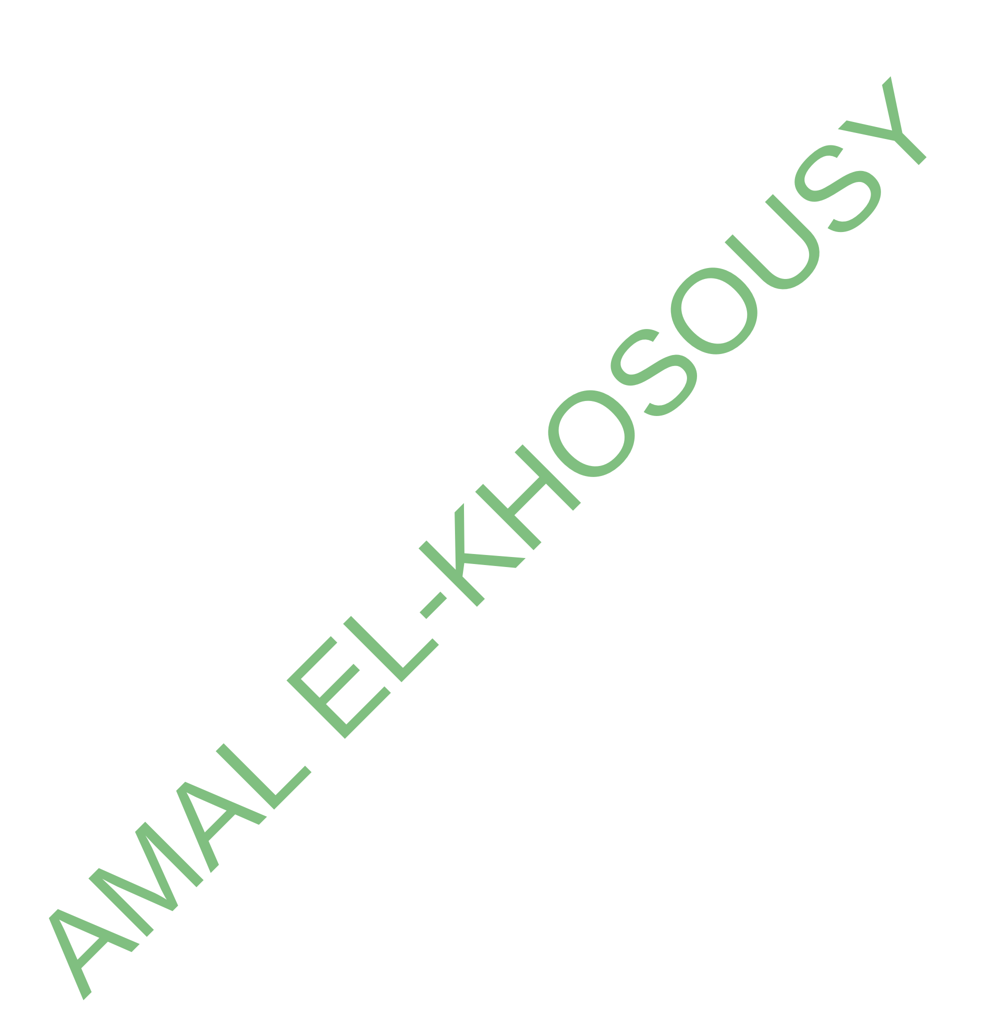
أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

الدعم


Q: 29
Q: 30






AMAL EL-KHOSOUSY

00h:03m

نموذج استرشادي 2 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 13:

أجب عن التالي ..

أُجريت تجربتين (P) ، (Q) لتفاعل حمض النيتريك مع وفرة من كربونات الخارصين للتعرف على أثر كل درجة الحرارة والتركيز وحجم الحمض على معدل التفاعل، ويوضح الجدول الآتى ظروف إجراء التجربتين

التجربة	درجة الحرارة	تركيز الحمض	حجم الحمض
(P)	35°C	2 mol/L	50 mL
(Q)	25°C	1 mol/L	150 mL

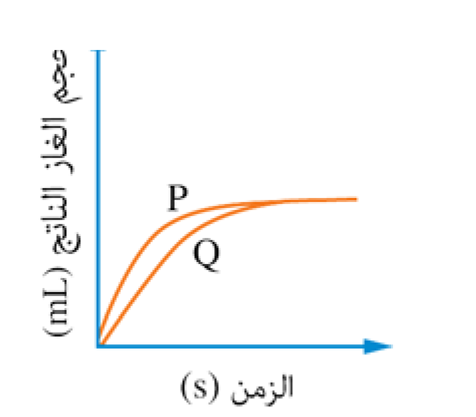
أيًا من الأشكال البيانية الآتية يعبر عن نتائج التجربتين ؟

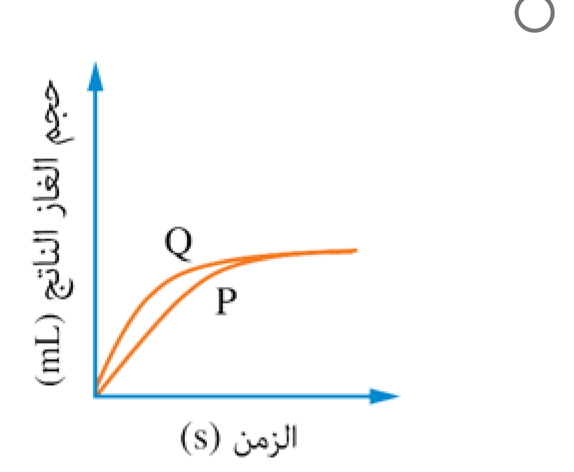
اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

Q: 29

Q: 30





التالي



محتوى حصري لمنصة حص

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%








حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي



الشريك الرئيسي

عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام

00h:03m

نموذج استرشادي 2 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q 14:

أجب عن التالي ..

أُجرى التفاعل المتزن الآتى عند درجة حرارة معينة :

$$CO_{(g)} + H_2O_{(v)} \rightleftharpoons CO_{2(g)} + H_{2(g)}$$

ما العامل المؤثر فى زيادة كمية $CO_{2(g)}$ فى حيز التفاعل ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- تقليل حجم وعاء التفاعل.
- إضافة عامل حفاز مناسب.
- زيادة كمية $CO_{(g)}$
- إضافة غاز خامل.

التالي

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

الدعم

00h:03m

نموذج استرشادي 2 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

- **مادة الكيمياء**

Q 15:

أجب عن التالي ..

الجدول المقابل يوضح قيم K_{sp} لملحى كبريتيد، أى مما يلى يدل على التدرج الصحيح فى درجة ذوبان مركبات الكبريتيد الثلاثة الآتية فى الماء عند درجة حرارة معينة ؟

الملح	K_{sp}
CuS	6×10^{-37}
ZnS	2×10^{-25}

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- $S_2CuS > ZnS > Na$
- $S > CuS > ZnS_2Na$
- $S > CuS_2ZnS > Na$
- $S > ZnS > CuS_2Na$

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:03m

نموذج استرشادي 2 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

:Q 16

أجب عن التالي ..

من الخلية الكهربية الموضحة بالشكل المقابل،
أيًا من الاختيارات الآتية يعبر عن الفلزين (X) ، (Y) ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

الفلز (Y)	الفلز (X)
Mg	Zn

الفلز (Y)	الفلز (X)
Zn	Fe

Q: 29

Q: 30

الفلز (Y)	الفلز (X)
Cu	Mn

الفلز (Y)	الفلز (X)
Mg	Pb

التالي



محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:04m

نموذج استرشادي 2 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 17:

أجب عن التالي ..

يُعبر عن أحد الخلايا الجلفانية بالمعادلة التالية :

$$2Ag^{+}_{(aq)} + H_{2(g)} \longrightarrow 2Ag_{(s)} + 2H^{+}_{(aq)} \qquad (emf = 0.8\ V)$$

ما قيمة جهد الأكسدة القياسى لقطب الفضة ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- V 0.4
- V 0.8
- V 0.2
- V 0.8 -

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:04m

نموذج استرشادي 2 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q 18:

أجب عن التالي ..

عند إمرار كمية من الكهرباء مقدارها 10800 C فى إلكتروليت يترسب 2.977 g من فلز كتلته الذرية الجرامية 106.4 g/mol على كاثود هذه الخلية، ما تكافؤ هذا الفلز المترسب ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- 1
- 4
- 2
- 3

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:04m

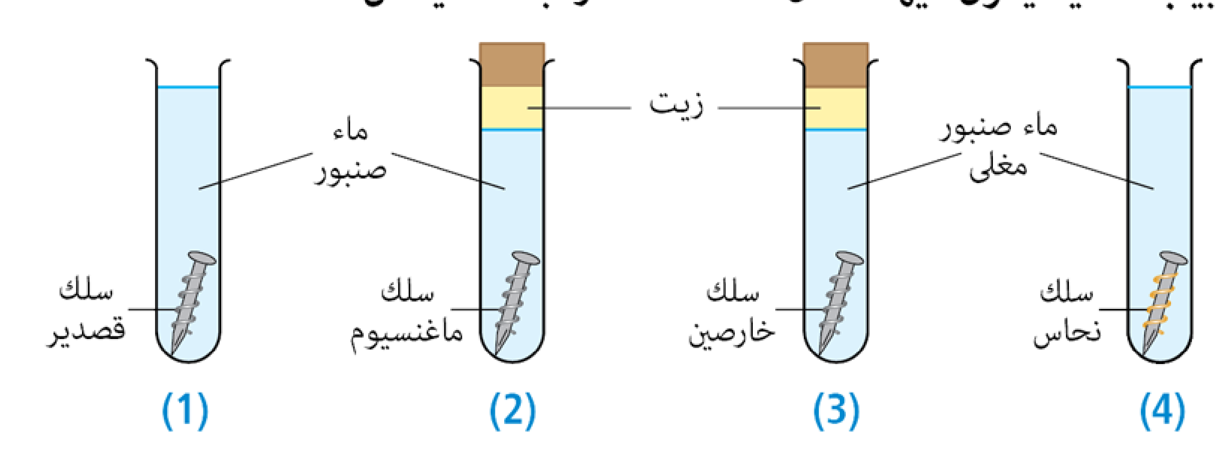
نموذج استرشادي 2 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء . مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

Q 19:

أجب عن التالي ..

فى أى من الأنابيب التالية يكون فيها معدل صدأ المسمار أبطأ ما يمكن ؟



اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- الأنبوبة (2).
- الأنبوبة (1).
- الأنبوبة (3).
- الأنبوبة (4).

التالي

أجبت على 0 من 30 سؤال 0%

20 Q:

.. أجب عن التالي

ماذا يحدث عند أنود خلية التحليل الكهربى لمصهور كلوريد الصوديوم ؟

*اختر الإجابة الصحيحة

درجة 1

- تُختزل أيونات الكلوريد.
- تتأكسد أيونات الكلوريد.
- تُختزل أيونات الصوديوم.
- تتأكسد أيونات الصوديوم.

00h:05m

نموذج استرشادي 2 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء . مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

:Q 21

أجب عن التالي ..

المركب العضوى الذى يتكون من 75% كربون، 25% هيدروجين، يعتبر من : = 12 , H = 1]

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- الألكانات.
- الألكاينات.
- الكحولات.
- الألكينات.

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:05m

نموذج استرشادي 2 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

مادة الكيمياء . الصف الثالث الثانوي

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 22:

أجب عن التالي ..

ما عدد الأيزومرات التى لها الصيغة الجزيئية $C_2H_3Cl_3$ ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- 3
- 5
- 4
- 2

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

الدعم

00h:05m

نموذج استرشادي 2 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q 23:

أجب عن التالي ..

أمامك أربع صيغ بنائية :

(1) $H-C(CH_3)_2-CH_2-CH_2-CH(CH_3)-CH_3$	(2) $H_3C-C(CH_3)_2-CH_2-CH(CH_3)-CH_3$
(3) $H_3C-CH(CH_3)-CH_2-C(CH_3)_2-CH_3$	(4) $H_3C-CH(CH_3)-CH_2-CH_2-C(CH_3)_2-H$

ما الاختيار المعبر عن الصيغتين اللتين تسميان بـ : 2،2،4– ثلاثى ميثيل بنتان ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- (1) , (4).
- (2) , (3).
- (2) , (4).
- (1) , (3).

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:05m

نموذج استرشادي 2 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

:Q 24

أجب عن التالي ..

عند تسخين إثير يحتوى على مجموعة ألكيل ومجموعة فينيل مع هاليد هيدروجين، يتكون :

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- كحول + هاليد أريل.
- هاليد ألكيل + هاليد أريل + ماء.
- هاليد ألكيل + فينول.
- كحول + فينول.

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:06m

نموذج استرشادي 2 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

مادة الكيمياء .

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 25:

أجب عن التالي ..

تفاعل الصوديوم يكون سريعًا مع :

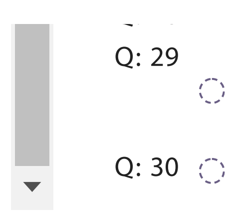
اختر الإجابة الصحيحة*

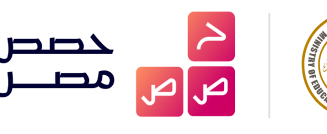
1 درجة

- $R - NH_2$
- R - CHO
- $RCH_2 - OH$
- R - O - R

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%








حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي



الشريك الرئيسي



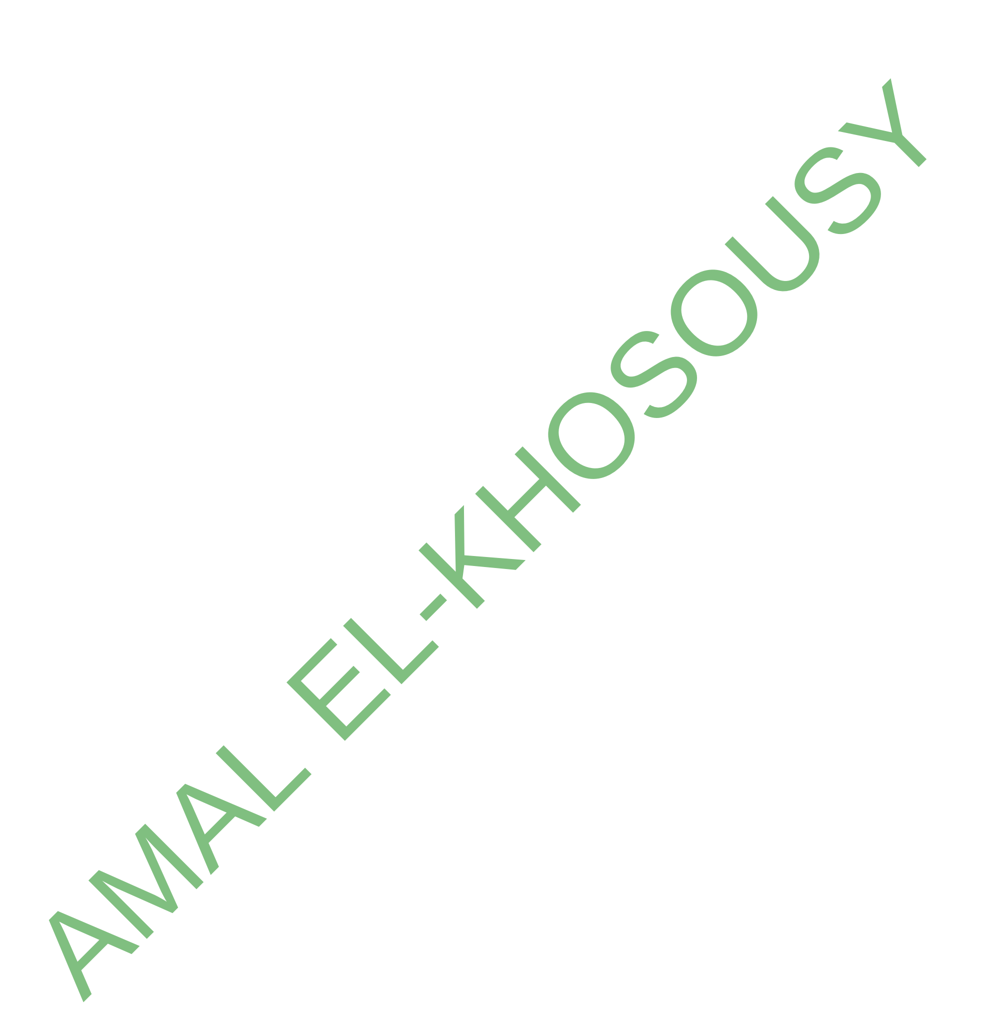
عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام



00h:06m

مادة الكيمياء

نموذج استرشادي 2 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

Q 26:

أجب عن التالي ..

أيًا من المركبات الآتية يعتبر من الأميدات ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

○ C_6H_5COOH (COOH attached to benzene ring)

○ C_6H_5OH (OH attached to benzene ring)

○ $C_6H_5NH_2$ (NH$_2$ attached to benzene ring)

Q: 29

Q: 30

$CONH_2$ (benzene ring)

التالي



محتوى حصري لمنصة حص

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

27 Q:

.. أجب عن التالي

التحلل المائى فى وسط قلوى لزيت جوز الهند يُكون :

درجة 1

*اختر الإجابة الصحيحة

- جليكول.
- أكسيد إيثيلين.
- كحول أحادى الهيدروكسيل.
- جليسرول.

28 Q:

.. أجب عن التالي

أيًا مما يأتى يعتبر من الكحولات الأولية ؟

درجة 1

*اختر الإجابة الصحيحة

- كحول أيزوبروبيلى.
- 1– بيوتانول.
- 2– بروبانول.
- 2– بيوتانول.

00h:06m

نموذج استرشادي 2 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 29:

أجب عن التالي ..

أيًا مما يأتى يعتبر أيزومر لحمض الفثاليك ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- H_3C – (حلقة بنزين) – COOH
- $C_4H_6O_4$
- COOH – (حلقة بنزين) – COOH

الدعم

Q: 29

Q: 30

$C_7H_6O_3$

التالي



محتوى حصري لمنصة حص

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%











00h:07m

نموذج استرشادي 2 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

مادة الكيمياء . الصف الثالث الثانوي

:Q 30

أجب عن التالي ..

يُحضر مركب ميثانوات البروبيل من تفاعل $CH_3CH_2CH_2OH$ مع :

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

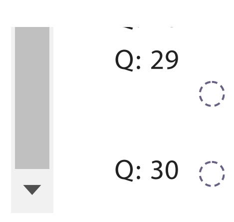
- COOH3CH بالتكاثف.
- HCOOH بالتكاثف.
- COOH3CH بالإضافة.
- HCOOH بالإضافة.

التالي

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

الدعم








حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي



الشريك الرئيسي



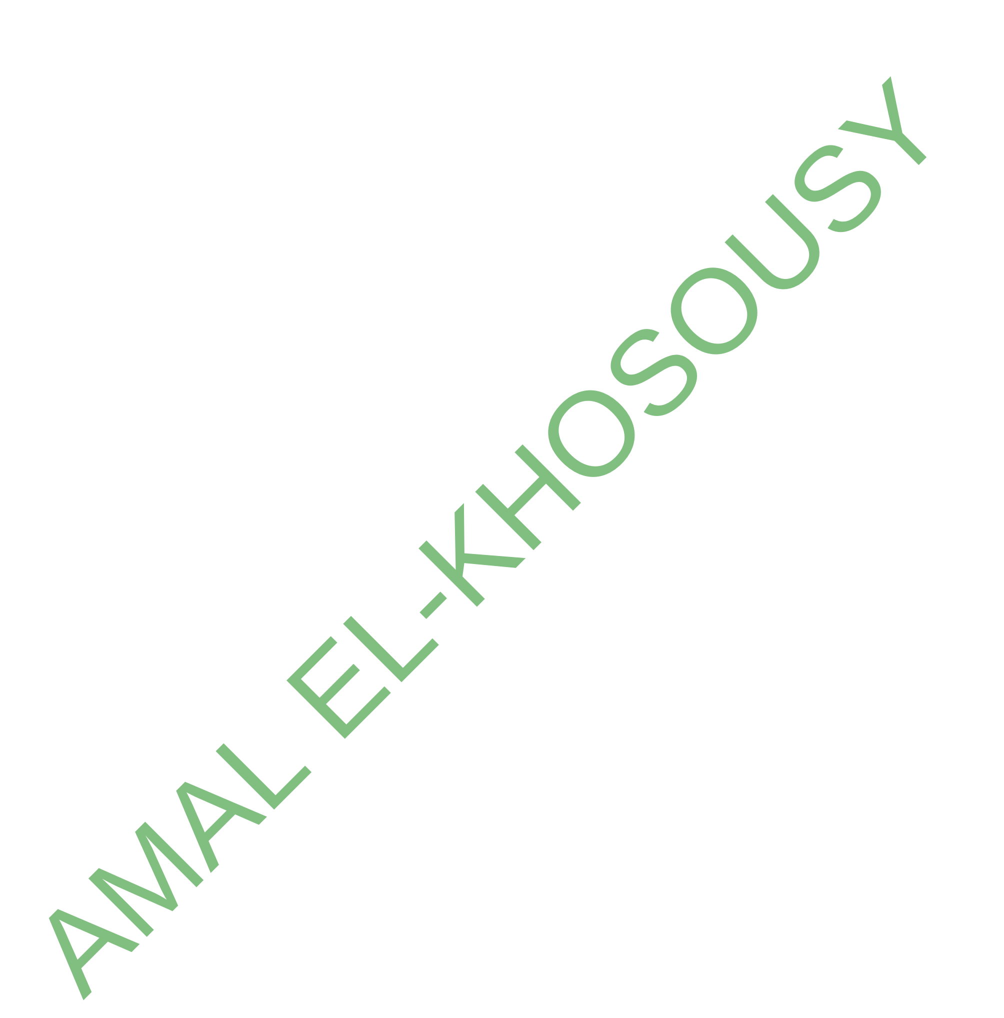
عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام



00h:00m:05s

نموذج استرشادي 3 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

1 Q:

أجب عن التالي ..

تتعدد حالات تأكسد العناصر الانتقالية لتتابع خروج الإلكترونات من أوربيتالات :

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- *n - l)s ,(n - l)d)*
- *ns , (n - l) d*
- *ns , nd*
- *ns , np*

التالي

الامتحان

محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

المعلم

00h:00m:18s

نموذج استرشادي 3 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 2:

أجب عن التالي ..

أيًا مما يأتى لا يعتبر صحيحًا بالنسبة لخواص أكسيد الحديد الأحمر ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- يتفاعل مع الأحماض مكونًا خليط من محاليل أملاح الحديد (II) و أملاح الحديد (III).
- يُحضر بحرق كبريتات الحديد (II) فى الهواء.
- عند اختزاله يتكون مركب أسود اللون.
- يمكن اختزاله إلى نوعين من الأكاسيد.

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

الدعم

00h:01m

نموذج استرشادي 3 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 3:

أجب عن التالي ..

كل مما يأتي صيغ كيميائية محتملة لمركبات المنجنيز، عدا :

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- ${}_2(_3Mn(NO$
- ${}_4OMn$
- ${}_7(_3CO)_2Mn$
- ${}_3O_2Mn$

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

الدعم

00h:01m

نموذج استرشادي 3 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q 4:

أجب عن التالي ..

أيًا مما يأتى يحتوى على أكبر عدد من الإلكترونات المفردة فى المستوى الفرعى d ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- Fe^{2+}
- Fe^{3+}
- Zn
- Zn^{2+}

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:01m

نموذج استرشادي 3 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q 5:

أجب عن التالي ..

أيًا مما يأتى لا يعبر عما يحدث عند تحميص خامات الحديد ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- يتحول FeO إلى Fe_2O_3
- ليس بالضرورة أن تتحول كل الخامات إلى أكسيد حديد بعد التحميص.
- يتصاعد غاز CO_2 عند تحميص خام السيدريت.
- يتبخر ماء التبلر من خام الليمونيت.

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

الدعم

00h:01m

نموذج استرشادي 3 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q 6:

أجب عن التالي ..

يذوب مركب $PbSO_4$ فى :

اختر الإجابة الصحيحة* — 1 درجة

- محلول مركز من أسيتات الأمونيوم.
- الماء.
- حمض H_2SO_4 المخفف.
- حمض HCl المخفف.

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

الدعم

00h:01m

نموذج استرشادي 3 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 7:

أجب عن التالي ..

أيًا من الأيونات الآتية لا يُكوِّن راسب مع خليط من $HCl_{(aq)} + H_2S_{(g)}$ ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- Pb^{2+}
- Ag^{+}
- Sn^{2+}
- Cu^{2+}

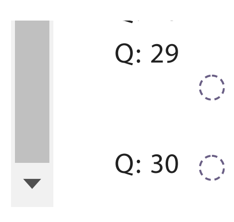
التالي

الامتحان

محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

المعلم







حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

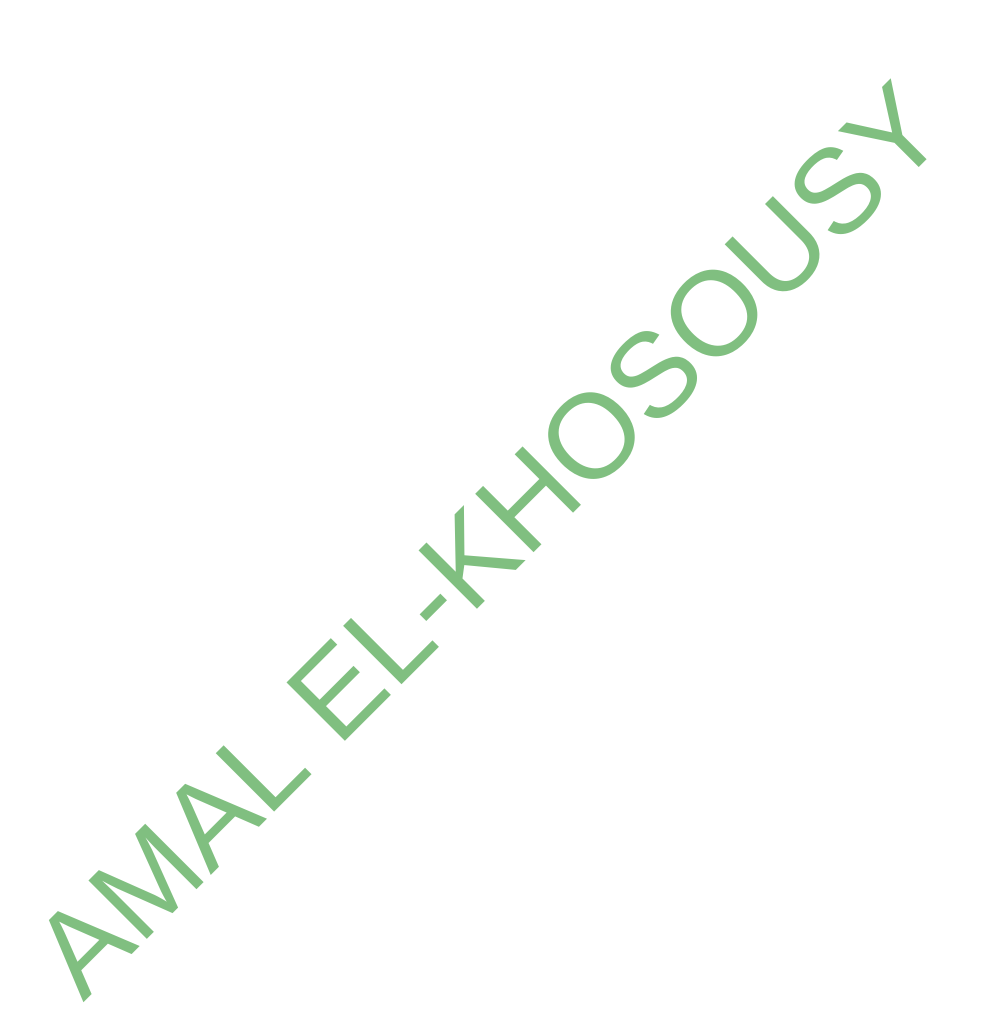
الشريك الاستراتيجي



الشريك الرئيسي



عن حصص مصر
الأسئلة الشائعة
تواصل معنا
سياسة الخصوصية
شروط الاستخدام



00h:02m

نموذج استرشادي 3 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 8:

أجب عن التالي ..

أضيف حمض الهيدروكلوريك إلى الملح (X) فتصاعد غاز يحول لون ورقة مبللة بمحلول ثانى كرومات البوتاسيوم المحمض من اللون البرتقالى إلى اللون الأخضر وعند إضافة محلول نترات الفضة المحلول الناتج تكون راسب أبيض يتحول إلى اللون البنفسجى فى ضوء الشمس، فإن هذا الملح هو :

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- كبريتيت الفضة.
- كلوريد الصوديوم.
- كبريتيت الصوديوم.
- نيتريت الفضة.

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:02m

نموذج استرشادي 3 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

مادة الكيمياء

Q 9:

أجب عن التالي ..

ما الاختيار المعبر عن الكاتيونات التى تُكوِّن راسب أبيض مع أنيون الكبريتات ؟

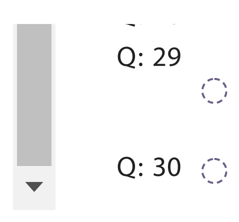
اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- $^{+}NH^{+}_{4}$, Ca^{2}
- $^{+}Ba^{2+}$, Na
- $^{+}Ba^{2+}$, Ca^{2}
- Fe^{2+} , $^{+}Al^{3}$

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%







حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم ، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي



الشريك الرئيسي



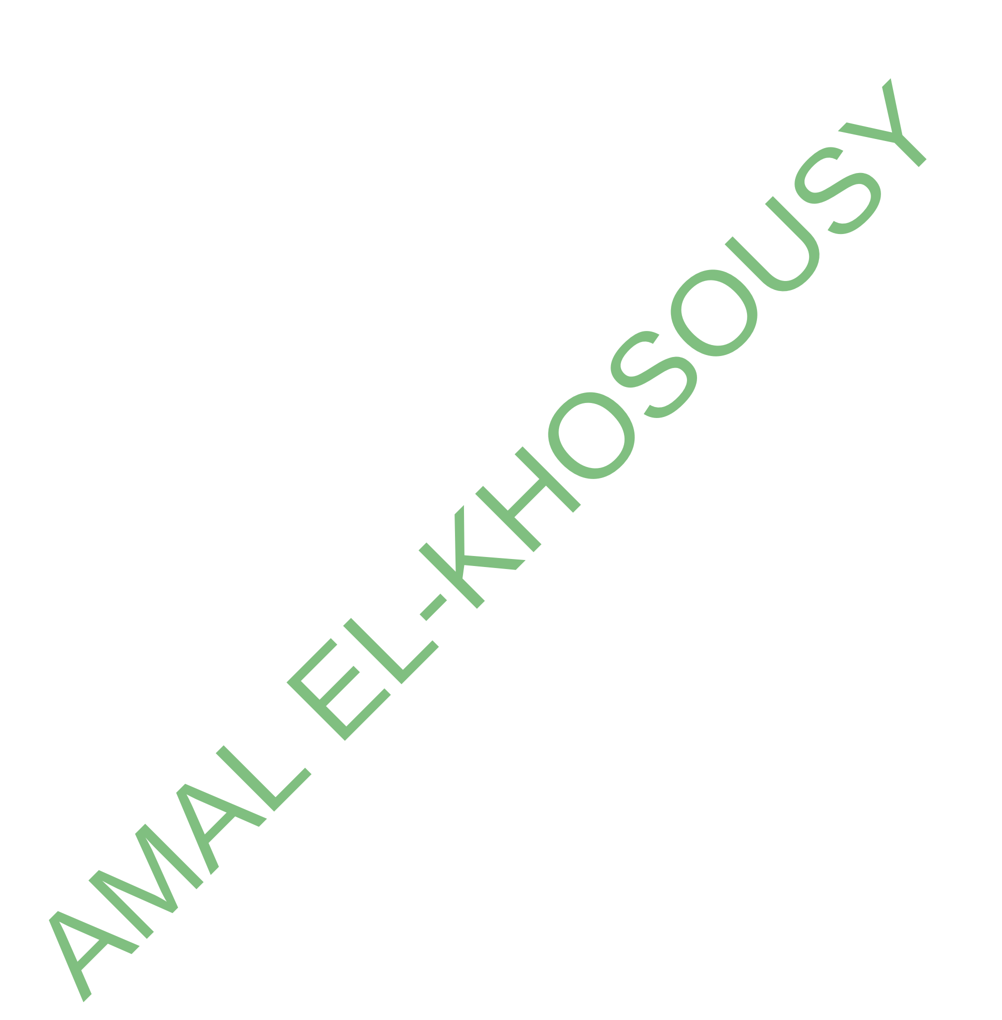
عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام



00h:02m

نموذج استرشادي 3 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء . الصف الثالث الثانوي مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 10:

أجب عن التالي ..

لزم لمعايرة 20 mL من حمض HCl تركيزه 1 M كمية من محلول NaOH حجمه 40 mL
ما تركيز محلول NaOH المستخدم فى عملية المعايرة ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- 4 M
- 2 M
- 0.5 M
- 1 M

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:02m

نموذج استرشادي 3 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء . الصف الثالث الثانوي مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 11:

أجب عن التالي ..

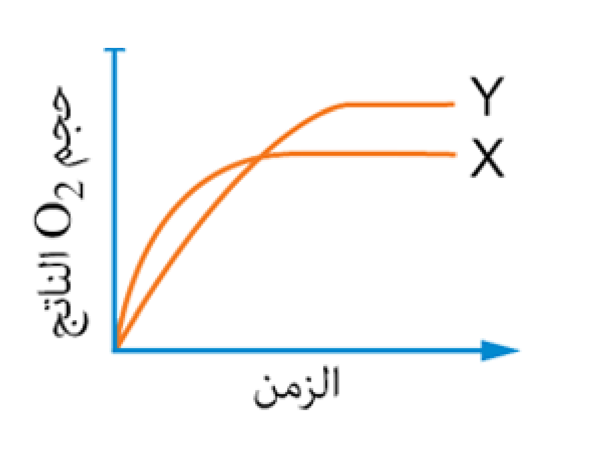
أُجريت تجربتين لقياس معدل تصاعد غاز الأكسجين الناتج من تحلل فوق أكسيد الهيدروجين وقد استخدم فى التجربتين محلولين مختلفين فى الحجم والتركيز، كما يتضح من الجدول التالى :

التجربة	المحلول المستخدم
(X)	100 mL من محلول H_2O_2 تركيزه 2 M
(Y)	100 mL من محلول H_2O_2 تركيزه 2 M + 50 mL من محلول H_2O_2 تركيزه 1 M

ما الشكل البيانى المعبر عن نتائج التجربتين ؟

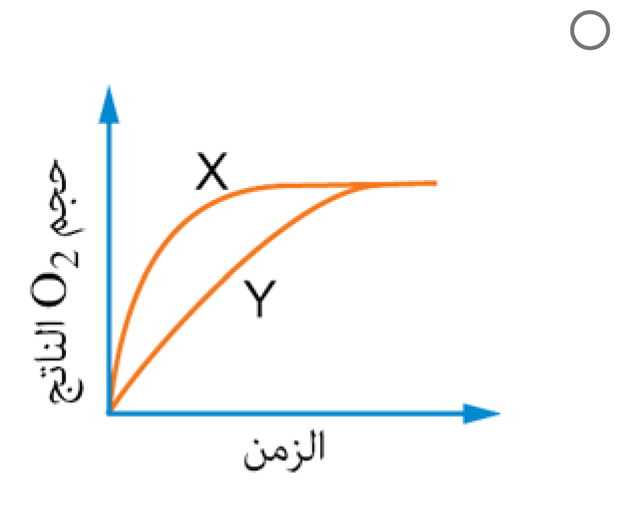
اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة



Q: 29

Q: 30



التالي



محتوى حصري لمنصة حص

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:02m

نموذج استرشادي 3 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q 12:

أجب عن التالي ..

تم خلط 24 L من غاز النيتروجين مع 36 L من غاز الهيدروجين (at STP) لإنتاج غاز الأمونيا،

تبعًا للتفاعل : $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightleftharpoons 2NH_{3(g)}$

ما التغير الذى يؤدى إلى زيادة كل من سرعة التفاعل الطردى والنسبة المئوية من NH_3 الناتج ؟

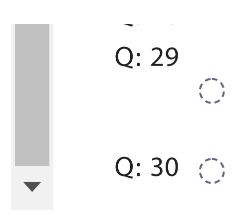
اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

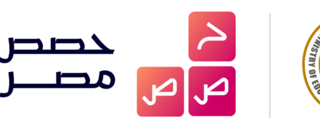
- زيادة الضغط.
- رفع درجة الحرارة.
- استخدام عامل حفاز.
- استخدام حجوم مضاعفة من H_2، N_2

التالي

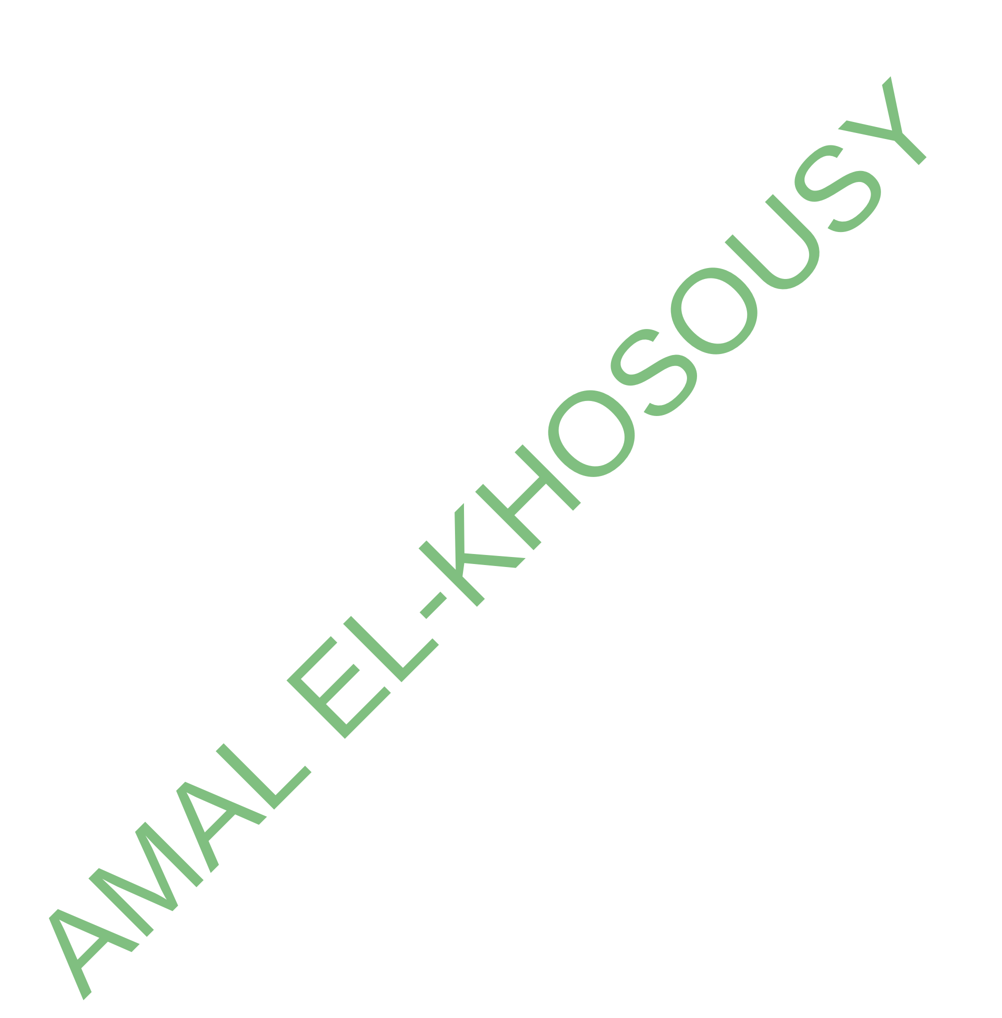
أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

الدعم


Q: 29
Q: 30






AMAL EL-KHOSOUSY

00h:03m

نموذج استرشادي 3 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 13:

أجب عن التالي ..

الشكل المقابل يمثل مخطط الطاقة لأحد التفاعلات الطاردة للحرارة،

ما الاختيار الصحيح الذى يعبر عن الأرقام من (1) : (4) ؟

(1)
(2)
(3)
(4)
اتجاه سير التفاعل

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

(1)	(2)	(3)	(4)
طاقة المتفاعلات	طاقة التنشيط	ΔH°	طاقة النواتج

(1)	(2)	(3)	(4)
طاقة النواتج	ΔH°	طاقة التنشيط	طاقة المتفاعلات

(1)	(2)	(3)	(4)
طاقة المتفاعلات	ΔH°	طاقة التنشيط	طاقة النواتج

(1)	(2)	(3)	(4)
طاقة النواتج	طاقة التنشيط	ΔH°	طاقة المتفاعلات

00h:03m

نموذج استرشادي 3 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء . مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

:Q 14

أجب عن التالي ..

فى التفاعل المتزن : $A_{2(g)} + 2B_{(g)} \rightleftharpoons C_{(g)} + Q\ kJ$

يتكون المزيد من الناتج $C_{(g)}$ عند :

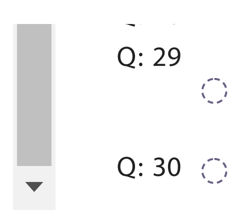
اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- خفض درجة الحرارة وزيادة الضغط.
- رفع درجة الحرارة وتقليل الضغط.
- خفض درجة الحرارة وتقليل الضغط.
- رفع درجة الحرارة وزيادة الضغط.

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%







حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم ، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الرئيسي



الشريك الاستراتيجي



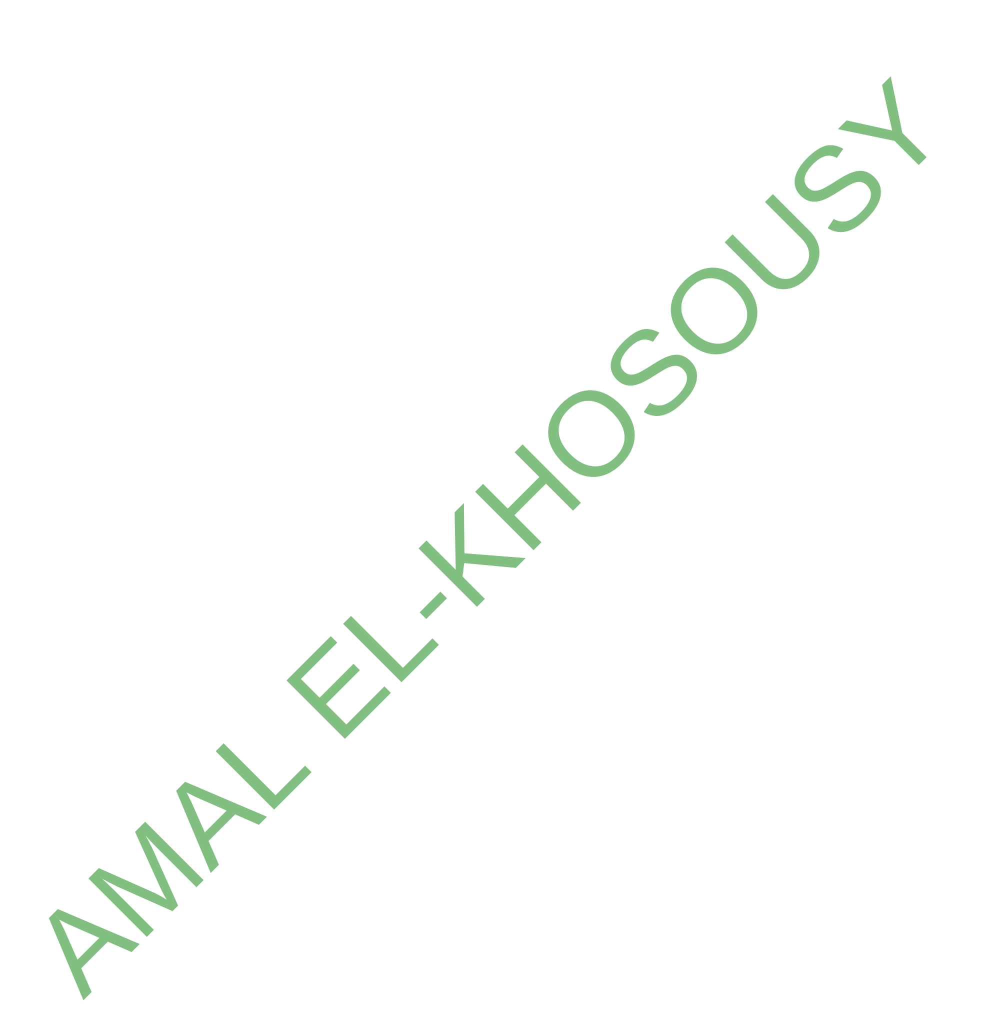
عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام



00h:03m

نموذج استرشادي 3 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

مادة الكيمياء

Q 15:

أجب عن التالي ..

ما عدد أيونات H_3O^+ فى 1 mL من محلول قيمة pH له 13 ؟

اختر الإجابة الصحيحة* — 1 درجة

- 1×10^{-13}
- 6.02×10^{13}
- 6.02×10^{7}
- 1×10^{16}

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:03m

نموذج استرشادي 3 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء . الصف الثالث الثانوي مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 16:

أجب عن التالي ..

ما كمية الكهرباء اللازمة لتحرير نصف كتلة مكافئة جرامية من العنصر ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- C 193000
- F 48250
- C 48250
- F 193000

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:04m

نموذج استرشادي 3 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء . مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

Q 17:

أجب عن التالي ..

قراءة الفولتميتر تكون أكبر ما يمكن فى الحالة :

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

○ V — Zn — Cu

○ V — Fe — Cu

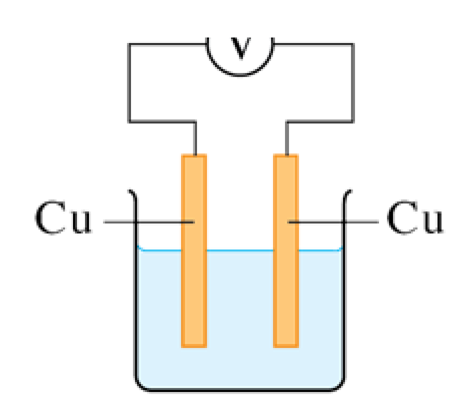
○ V — Mg — Cu

○

الدعم

Q: 29

Q: 30



التالي



محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:04m

نموذج استرشادي 3 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 18:

أجب عن التالي ..

بمعلومية جهود الأقطاب التالية :

$Mg^{2+} + 2e^- \longrightarrow Mg \qquad E^\circ = -2.37\ V$

$V^{2+} + 2e^- \longrightarrow V \qquad E^\circ = -1.19\ V$

$Cu^{2+} + e^- \longrightarrow Cu^+ \qquad E^\circ = +0.16\ V$

أيًا من المعادلات الآتية تعبر عن تفاعلات تلقائية ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- $Mg^{2+} + 2Cu^+ \longrightarrow 2Cu^{2+} + Mg$
- $V + 2Cu^{2+} \longrightarrow V^{2+} + 2Cu^+$
- $Mg^{2+} + V \longrightarrow V^{2+} + Mg$
- $V^{2+} + 2Cu^+ \longrightarrow V + 2Cu^{2+}$

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

المعلم

00h:04m

نموذج استرشادي 3 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

:Q 19

أجب عن التالي ..

أنصاف التفاعلات الآتية تتسبب فى خسائر فادحة للحديد، عدا :

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- $Fe^{2+} \longrightarrow Fe^{3+} + e^-$
- $Fe \longrightarrow Fe^{2+} + 2e^-$
- $H_2 + 2OH^- \longrightarrow 2H_2O + 2e^-$
- $\frac{1}{2}O_2 + H_2O + 2e^- \longrightarrow 2OH^-$

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:05m

نموذج استرشادي 3 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q 20:

أجب عن التالي ..

خلية جلفانية الرمز الاصطلاحى لها : $H_{2(g)} / H^{+}_{(aq)} // M^{+}_{(aq)} / M_{(s)}$ وقيمة emf لها تساوى 0.8 V

ما قيمة جهد التأكسد القياسى للقطب (M) ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- V 0.4 -
- V 0.4 +
- V 0.8 +
- V 0.8 -

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:05m

نموذج استرشادي 3 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

:Q 21

أجب عن التالي ..

يزيد كل مركب فى السلسلة المتجانسة الواحدة عن المركب الذى يسبقه بمجموعة :

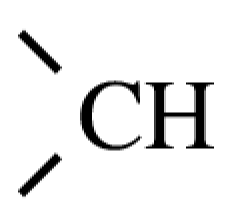
اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- $>CH_2$
- $-CH_3$
- $-C_2H_3$

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q: 29

Q: 30



التالي



محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%









حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي

الشريك الرئيسي



عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام

00h:05m

نموذج استرشادي 3 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q 22:

أجب عن التالي ..

الهيدروكربون الذى صيغته الجزيئية $C_{20}H_{40}$ يعتبر من :

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- الألكاينات.
- الألكانات.
- الألكينات الحلقية.
- الهيدروكربونات غيرالمشبعة.

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:06m

نموذج استرشادي 3 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q 23:

أجب عن التالي ..

عند التحلل المائى فى وجود NaOH لمركب CH_3CHCl_2 يتكون مركب :

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- OH_5H_2C
- $_2(OH)HC_3CH$
- CHO_3CH
- $_3COCH_3CH$

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

التقدم

00h:06m

نموذج استرشادي 3 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

مادة الكيمياء .

:Q 24

أجب عن التالي ..

ما تسمية الأيوباك للمركب المقابل ؟

$$CH_3 - \underset{C_2H_5}{\overset{H}{C}} - \underset{CH_3}{\overset{C_4H_9}{C}} - CH_3$$

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- ○ 3،4،4- ثلاثى ميثيل أوكتان.
- ○ 2- إيثيل -3،3- ثنائى ميثيل هبتان.
- ○ 3،4،4- ثلاثى ميثيل هبتان.
- ○ 2- بيوتيل -2- ميثيل -3- إيثيل بيوتان.

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:07m

نموذج استرشادي 3 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q 25:

أجب عن التالي ..

المركبات الآتية تعتبر أيزومرات لمركب إثير ثنائى الإيثيل، عدا :

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- إثير ميثيل بروبيل.
- 2-ميثيل-2-بروبانول.
- 1-بيوتانول.
- 2-بيوتانون.

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:07m

نموذج استرشادي 3 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q 26:

أجب عن التالي ..

يصعب نيترة مركب النيتروبنزين إلا أن ناتج نيترته هو مركب :

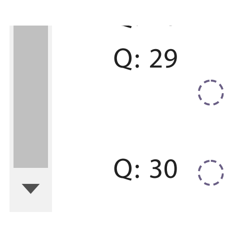
اختر الإجابة الصحيحة* — 1 درجة

- 1 ، 4 – ثنائى نيتروبنزين.
- 1 ، 3– ثنائى نيتروبنزين.
- TNT
- حمض البكريك.

التالي

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%











حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم ، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي



الشريك الرئيسي



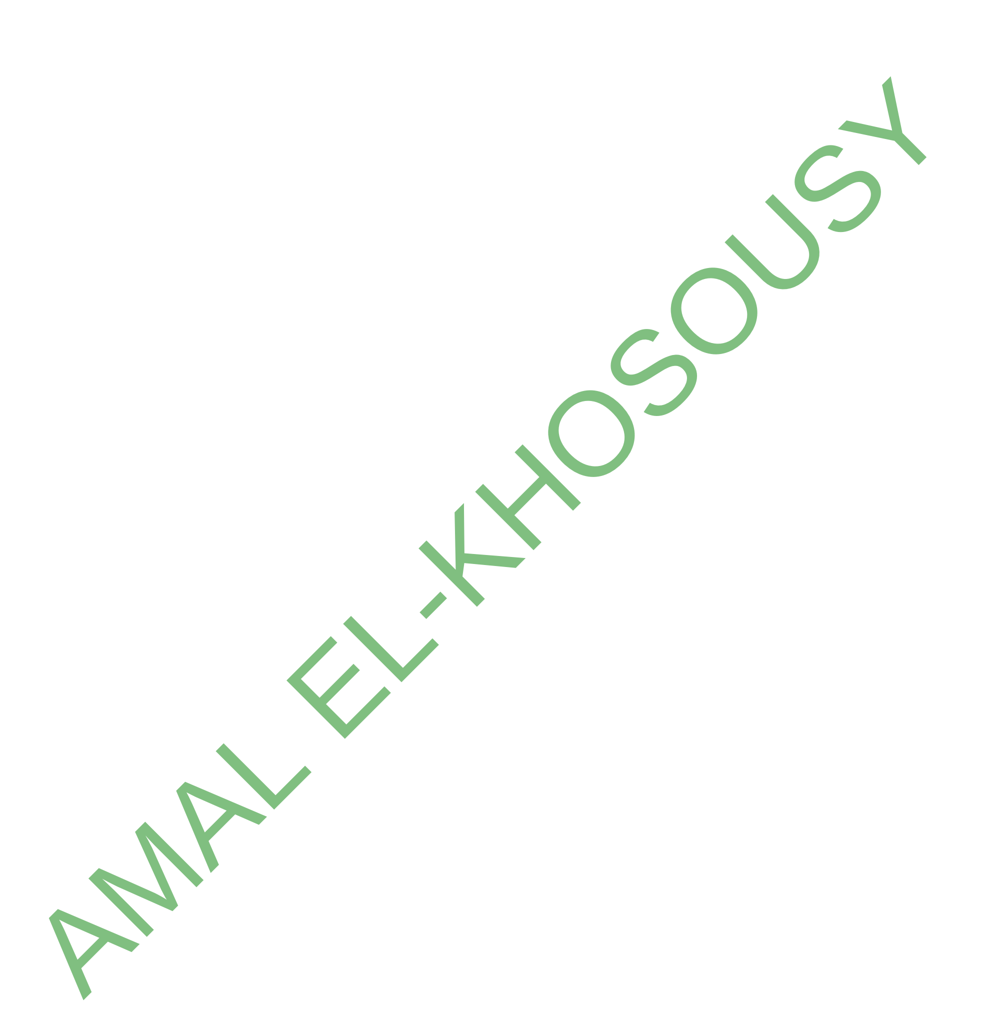
عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام



00h:07m

نموذج استرشادي 3 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q 27:

أجب عن التالي ..

ما عدد أيزومرات الأحماض الكربوكسيلية التى صيغتها الجزيئية $C_4H_8O_2$ ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- 2
- 1
- 4
- 3

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:07m

نموذج استرشادي 3 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

مادة الكيمياء .

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 28:

أجب عن التالي ..

هيدروكربون يتضمن الجزىء منه 6 ذرات كربون ، 3 روابط من النوع $(C = C)$،

ما الصيغة الجزيئية للمركب الناتج من تفاعله مع وفرة من ماء البروم ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- $_6Br_8H_6C$
- $_3Br_8H_6C$
- $_3Br_{10}H_6C$
- $_{14}H_6C$

التالي

الامتحان

محتوى حصري لمنصة حص

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

الدعم

00h:07m

نموذج استرشادي 3 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

مادة الكيمياء

:Q 29

أجب عن التالي ..

أمامك أربعة مركبات عضوية :

(1)	(2)
$H_2C=CH-CH_3$	$HO-C(=O)-CH_2-CH_3$
(3)	**(4)**
$HO-CH_2-CH_2-CH_2-NH_2$	$HO-C(=O)-CH=CH-C(=O)-OH$

ما الاختيار المعبر عن المركبات التى يمكن استخدامها بمفردها فى تكوين بوليمرات ؟

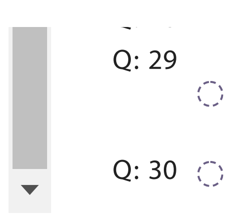
اختر الإجابة الصحيحة*

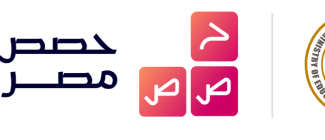
1 درجة

- (1) , (2) , (3) , (4).
- (1) , (2) , (4).
- (1) , (4).
- (1) , (2) , (3).

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%








حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي



الشريك الرئيسي



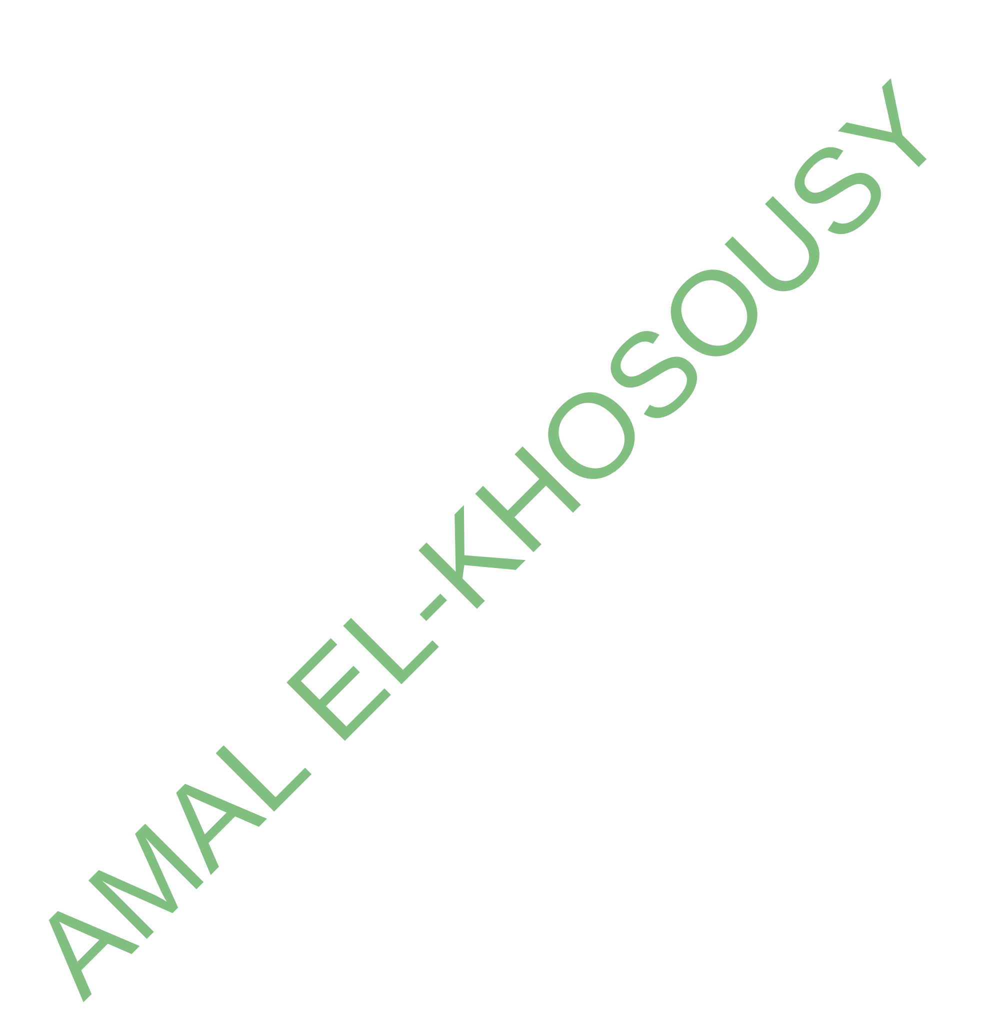
عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام



00h:08m

نموذج استرشادي 3 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

مادة الكيمياء . الصف الثالث الثانوي

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

:Q 30

أجب عن التالي ..

أيًا من الصيغ البنائية الآتية تعبر عن مركب بروبانوات الميثيل ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- $_3CH_2CH_2HCOOCH$
- $CH_2CH_{32}COOCH_3CH$
- $CH_{32}COOCH_3CH$
- $_3COOCH_2CH_3CH$

التالي

الامتح

محتوى حصري لمنصة حص

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

المعم

00h:00m:06s

نموذج استرشادي 4 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q: 1 ◌
Q: 2 ◌
Q: 3 ◌
Q: 4 ◌
Q: 5 ◌
Q: 6 ◌
Q: 7 ◌
Q: 8 ◌
Q: 9 ◌
Q: 10 ◌
Q: 11 ◌
Q: 12 ◌
Q: 13 ◌
Q: 14 ◌
Q: 15 ◌
Q: 16 ◌
Q: 17 ◌
Q: 18 ◌
Q: 19 ◌
Q: 20 ◌
Q: 21 ◌
Q: 22 ◌
Q: 23 ◌
Q: 24 ◌
Q: 25 ◌
Q: 26 ◌
Q: 27 ◌

Q 1:

أجب عن التالي ..

ما الأيون الذى تركيب الإلكترونى : $1s^2\ ,2s^2\ ,2p^6\ ,3s^2\ ,3p^6\ ,3d^6$ ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- ○ Fe^{2+}
- ○ Sc^{3+}
- ○ Mn^{2+}
- ○ Co^{2+}

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

المعلم

00h:01m

نموذج استرشادي 4 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 2:

أجب عن التالي ..

تُكوِّن العناصر الانتقالية سبائك بسهولة، لأن لها :

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- نفس التوزيع الإلكترونى.
- نفس أعداد التأكسد.
- نفس الكثافة تقريبًا.
- نفس الحجم الذرى تقريبًا.

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:01m

نموذج استرشادي 4 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء . مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 3:

أجب عن التالي ..

أيًا من الأيونات الآتية يكون عزمها المغناطيسى هو الأكبر ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- V^{3+}
- Mn^{3+}
- Cu^{2+}
- Fe^{3+}

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:02m

نموذج استرشادي 4 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q 4:

أجب عن التالي ..

يتم تركيز خام الهيماتيت عن طريق عملية :

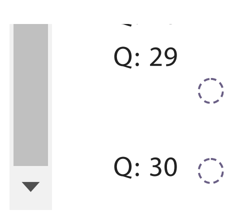
اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- التحميص.
- الملغمة.
- الجلفنة.
- الفصل بتأثير الجاذبية الأرضية.

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

الدعم







حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم ، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الرئيسي



الشريك الاستراتيجي



عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام

00h:02m

نموذج استرشادي 4 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 5:

أجب عن التالي ..

يتميز أحد خامات الحديد بخلوه من عنصرى الكبريت والفوسفور وتصل نسبة الحديد فيه إلى 60% ويتميز عن الهيماتيت بزيادة نسبة المنجنيز فيه، ما التركيب الكيميائى لهذا الخام ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- $_2$FeS
- O$_2$3H.$_3$O$_2$2Fe
- $_4$O$_3$Fe
- $_3$FeCO

التالي

الامتحان

محتوى حصري لمنصة حص

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

المعلم

00h:02m

نموذج استرشادي 4 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 6:

أجب عن التالي ..

تتكون أبخرة بنفسجية عند إضافة حمض H_2SO_4 المركز الساخن إلى الملح الذى يحتوى على أيونات :

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- Cl^-
- NO_3^-
- I^-
- Br^-

التالي

الامتحان

محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

المعلم

00h:02m

نموذج استرشادي 4 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 7:

أجب عن التالي ..

ما الأيونات الموجودة فى المحلول المتكون من إضافة وفرة من نترات الفضة إلى محلول كلوريد الصوديوم ؟

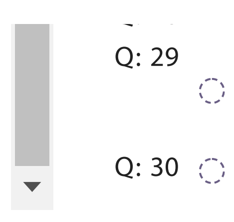
اختر الإجابة الصحيحة*

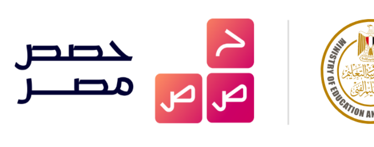
1 درجة

- Ag^{+} , NO_3^{-} , Na^{+}
- Na^{+} , Cl^{-}
- Cl^{-} , Na^{+} , Ag^{+}
- Cl^{-} , NO_3^{-} , Na^{+}

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%







حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم ، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي



الشريك الرئيسي



عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام

00h:03m

نموذج استرشادي 4 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q 8:

أجب عن التالي ..

الجدول الآتى يوضح بعض خواص مركبى $Fe(NO_3)_2$ ، KI :

المركب	لون محلول المركب	مع محلول هيدروكسيد الصوديوم	مع محلول نترات الباريوم
$Fe(NO_3)_2$	أخضر فاتح	(X)	(Y)
KI	(Z)	(W)	لا يتكون راسب

ما الاختيار الصحيح المعبر عن كل من (X) ، (Y) ، (Z) ، (W) ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

○

(X)	(Y)	(Z)	(W)
راسب أبيض مخضر	راسب أصفر	أزرق غامق	راسب أبيض

○

(X)	(Y)	(Z)	(W)
راسب أبيض مخضر	لا يتكون راسب	عديم اللون	لا يتكون راسب

○

(X)	(Y)	(Z)	(W)
راسب بنى محمر	لا يتكون راسب	عديم اللون	راسب أسود

○

(X)	(Y)	(Z)	(W)
راسب أبيض مخضر	راسب أبيض	عديم اللون	لا يتكون راسب

التقدم

00h:03m

نموذج استرشادي 4 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

مادة الكيمياء . الصف الثالث الثانوي

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 9:

أجب عن التالي ..

أجريت تجربة لقياس التوصيل الكهربى لحجم محدود من محلول هيدروكسـيد الباريوم بتتابع إضافة قطرات من حمض الكبريتيك إليه، أيًا من الأشكال البيانية الآتية يعبر تعبيرًا صحيحًا عن هذه التجربة ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

○
التوصيل الكهربى
حجم H_2SO_4 المضاف

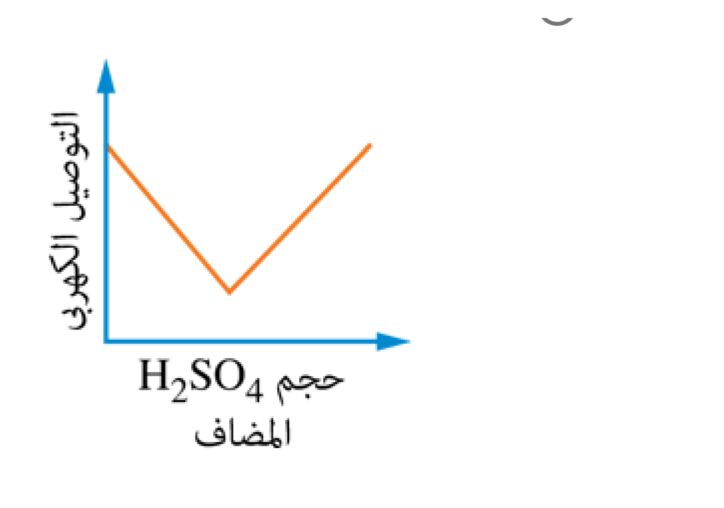
○
التوصيل الكهربى
حجم H_2SO_4 المضاف

○
التوصيل الكهربى
حجم H_2SO_4 المضاف

المعلم

Q: 29

Q: 30



التالي



محتوى حصري لمنصة حص

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%








حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الرئيسي



الشريك الاستراتيجي

عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام

00h:03m

نموذج استرشادي 4 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

:Q 10

أجب عن التالي ..

خليط كتلته 3.725 g من $BaCl_2$ مع NaCl أضيف إليه وفرة من محلول Na_2SO_4 فترسب 2.734 g من كبريتات الباريوم، ما النسبة المئوية لكلوريد الباريوم فى الخليط ؟

= 137 , Cl = 35.5 , S = 32 , O = 16]

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- 82.28%
- 65.52%
- 73.4%
- 43.18%

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

00h:04m

نموذج استرشادي 4 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q 11:

أجب عن التالي ..

ما النسبة المئوية للهيدروجين فى ماء تبلر كربونات الصوديوم المتبلرة $Na_2CO_3.10H_2O$ ؟

,O = 18 g/mol]

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- 11.11%
- 15.5%
- 12.7%
- 18.8%

التالي

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

الدعم

00h:04m

نموذج استرشادي 4 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q 12:

أجب عن التالي ..

إذا كان $(K_c = 16)$ للتفاعل الانعكاسى المقابل : $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightleftharpoons 2NH_{3(g)}$

فما قيمة K_c للتفاعل : $\frac{1}{2}N_{2(g)} + \frac{3}{2}H_{2(g)} \rightleftharpoons NH_{3(g)}$ عند نفس درجة الحرارة ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- 0.25
- 4
- 0.5
- 0.4

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:04m

نموذج استرشادي 4 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q 13:

أجب عن التالي ..

أيًا مما يأتى يعتبر صحيحًا بالنسبة للحمض الذى تكون قيمة K_a له كبيرة جدًا ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- حمض قوى.
- تكون قيمة pH له كبيرة.
- تكون قيمة K_b له كبيرة.
- حمض ضعيف.

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

00h:04m

نموذج استرشادي 4 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q 14:

أجب عن التالي ..

ماذا يحدث عند إضافة ملح كربونات الصوديوم إلى الماء المقطر ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- لا يحدث تغير فى قيمة pH
- يقل تركيز أيونات OH^-
- يزداد تركيز أيونات H^+
- تزداد قيمة pH

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:05m

نموذج استرشادي 4 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

مادة الكيمياء

:Q 15

أجب عن التالي ..

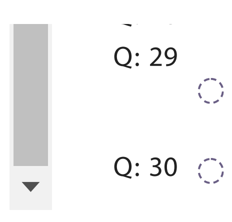
ما قيمة pH لمحلول KOH تركيزه 0.025 M ؟

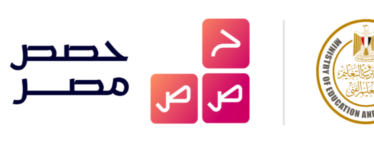
اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- 12.4
- 10.31
- 3.69
- 1.6

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%







حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم ، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي



الشريك الرئيسي



عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام

00h:05m

نموذج استرشادي 4 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

:Q 16

أجب عن التالي ..

الدائرة الموضحة بالشكل المقابل تستخدم فى المقارنة بين مدى نشاط أربعة فلزات مجهولة (P) ، (Q) ، (R) ، (S) والجدول التالى يوضح قراءات الفولتميتر فى الحالات الأربعة :

الفلز المجهول	اتجاه حركة الإلكترونات فى الدائرة الخارجية	قراءة الفولتميتر
(P)	P ⟶ Cu	+0.87 V
(Q)	Cu ⟶ Q	+1.2 V
(R)	R ⟶ Cu	+1.58 V
(S)	S ⟶ Cu	+0.36 V

فولتميتر

V

ورقة مبللة

الفلز المجهول

قطعة نحاس

ما الترتيب التنازلى لنشاط هذه الفلزات ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- S > P > R > Q
- R > S > Q > P
- P > Q > R > S
- R > P > S > Q

التالي

الامتحان

محتوى حصري لمنصة حص

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

Q: 1 Q: 2 Q: 3 Q: 4 Q: 5 Q: 6 Q: 7 Q: 8 Q: 9 Q: 10 Q: 11 Q: 12 Q: 13 Q: 14 Q: 15 Q: 16 Q: 17 Q: 18 Q: 19 Q: 20 Q: 21 Q: 22 Q: 23 Q: 24 Q: 25 Q: 26 Q: 27

00h:05m

نموذج استرشادي 4 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

:Q 17

أجب عن التالي ..

عند التفريغ الكهربى لبطارية الرصاص الحامضية :

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- يتصاعد غاز SO_2
- يُستهلك $PbSO_4$
- يُستهلك حمض الكبريتيك.
- يتكون الرصاص.

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

الدعم

00h:05m

نموذج استرشادي 4 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 18:

أجب عن التالي ..

عند التحليل الكهربى لمحلول مخفف من حمض الكبريتيك باستخدام أقطاب من الجرافيت، فإنه يصبح مركز
ما التفاعلات الأيونية المتوقع حدوثها عند القطبين ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

○

عند الكاثود	عند الأنود
$2H^+ + 2e^- \longrightarrow H_2$	$4OH^- \longrightarrow 2H_2O + O_2 + 4e^-$

○

عند الكاثود	عند الأنود
$4OH^- \longrightarrow 2H_2O + O_2 + 4e^-$	$2H^+ + 2e^- \longrightarrow H_2$

○

عند الكاثود	عند الأنود
$OH^- + H^+ \longrightarrow H_2O$	$2H^+ + 2e^- \longrightarrow H_2$

○

عند الكاثود	عند الأنود
$2H^+ + 2e^- \longrightarrow H_2$	$OH^- + H^+ \longrightarrow H_2O$

التالي

00h:06m

نموذج استرشادي 4 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 19:

أجب عن التالي ..

عند إمرار تيار كهربى شدته 965 A فى إلكتروليت لمدة 100 s ترسب عند أحد القطبين g (m)،
ما الكتلة المكافئة الجرامية للمادة المترسبة ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- m
- $^{m \times c}/_{t}$
- $^{t}/_{c \times m}$
- $_{m}/^{1}$

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:06m

نموذج استرشادي 4 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q 20:

أجب عن التالي ..

ما مسار الإلكترونات التلقائى فى الخلية الجلفانية المقابلة ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- B
- A
- D
- C

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:06m

نموذج استرشادي 4 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

:Q 21

أجب عن التالي ..

الألكان الذى يكون له أيزومرات يحتوى على عدد من ذرات الكربون لا تقل عن :

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- 6
- 5
- 3
- 4

التالي

الامتح

محتوى حصري لمنصة حص

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:06m

نموذج استرشادي 4 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q 22:

أجب عن التالي ..

عند تسخين بروبانوات الصوديوم مع الجير الصودى ينتج غاز :

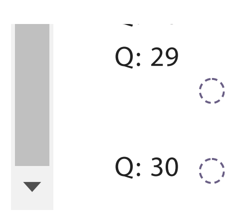
اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- الإيثيلين.
- الإيثان.
- الميثان.
- الأسيتيلين.

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%







حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الرئيسي



الشريك الاستراتيجي



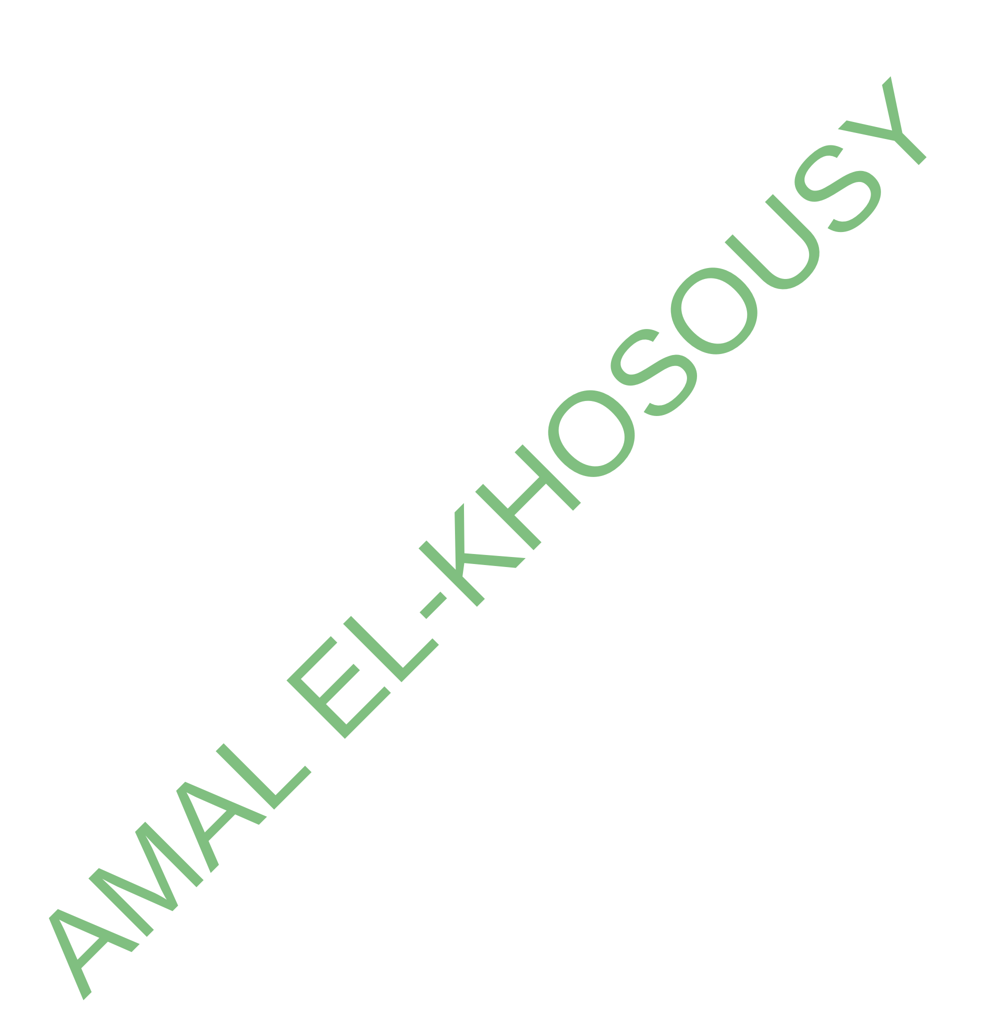
عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام



00h:06m

نموذج استرشادي 4 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

مادة الكيمياء

Q 23:

أجب عن التالي ..

يتكون الجامكسان عند تفاعل البنزين مع :

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- $COCl_2$في وجود $AlCl_3$لامائى.
- الكلور فى وجود عامل حفاز.
- كلوريد الميثيل فى وجود $AlCl_3$لامائى.
- الكلور فى عدم وجود عامل حفاز.

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:07m

نموذج استرشادي 4 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

:Q 24

أجب عن التالي ..

أيًا مــن العبارات الآتية تعــبر تعبيرًا صحيحًا عــن المركب المعبر عنه بالصيغة البنائية المقابلة ؟

$$\begin{matrix} \text{O}-\text{CH}_2 & & \text{CH}_2\text{OH} \\ & \diagdown \text{C} \diagup & \\ & \diagup \quad \diagdown & \\ \text{O}-\text{CH}_2 & & \text{CH}_2\text{OH} \end{matrix}$$

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- لا يتفاعل مع محلول برمنجنات البوتاسيوم المحمض.
- يتفاعل المول منه مع وفرة من الصوديوم مكونًا 2 mol من غاز الهيدروجين.
- يتفاعل مع حمض الميثانويك مكونًا ملح وماء.
- صيغته الأولية تختلف عن صيغته الجزيئية.

التالي

الامتحـ

محتوى حصري لمنصة حص

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

الدعم

00h:07m

نموذج استرشادي 4 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

:Q 25

أجب عن التالي ..

الصيغة البنائية المقابلة تعبر عن أحد المركبات العضوية،
أيًا من العبارات الآتية تعبر عن هذا المركب ؟

$$-O-C(=O)-CH_2-CH_2-C(=O)-O-H$$

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- يمكن اختزاله بمحلول برمنجنات البوتاسيوم المحمض بحمض الكبريتيك.
- يمكن معادلته باستخدام ملح كلوريد الأمونيوم.
- قيمة pH لمحلوله المائي أقل من 7
- يتفاعل مع الأحماض مكونًا إسترات.

التالي

الامتحـ

محتوى حصري لمنصة حصـ

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

الدعم

00h:07m

نموذج استرشادي 4 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q 26:

أجب عن التالي ..

صيغة أحد الإسترات هى : $CH_3CH_2COOCH_2CH_2CH_3$
ما الحمض والكحول المستخدمين فى تحضير هذا الإستر ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

الحمض	الكحول
حمض البروبانويك	البروبانول

الحمض	الكحول
حمض البيوتانويك	البيوتانول

الحمض	الكحول
حمض البروبانويك	البيوتانول

الحمض	الكحول
حمض البيوتانويك	البروبانول

التالي المتقدم

00h:07m

نموذج استرشادي 4 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

مادة الكيمياء .

:Q 27

أجب عن التالي ..

من التفاعلات المقابلة،
ما صيغة المركب (Z) ؟

$$= CH_2 \xrightarrow{HBr} X \xrightarrow[\text{في وسط قلوى}]{\text{تحلل مائى}} Y \xrightarrow[180°C]{conc\ H_2SO_4} Z$$

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- H_3CHOC
- $OHH_{52}C$
- $H_{42}C$
- $H_5.HSO_{42}C$

التالي

الامتحـ

محتوى حصري لمنصة حصـ

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:08m

نموذج استرشادي 4 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء . الصف الثالث الثانوي مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 28:

أجب عن التالي ..

ما تسمية الأيوباك للمركب المقابل ؟

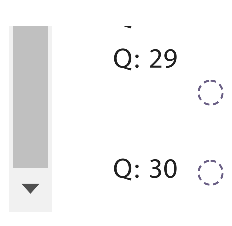
$$CH_3 - \overset{\overset{\displaystyle O}{\|}}{C} - H$$

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- إيثانال.
- ميثانال.
- أسيتال.
- أسيتالدهيد.

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%








حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم ، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الرئيسي



الشريك الاستراتيجي



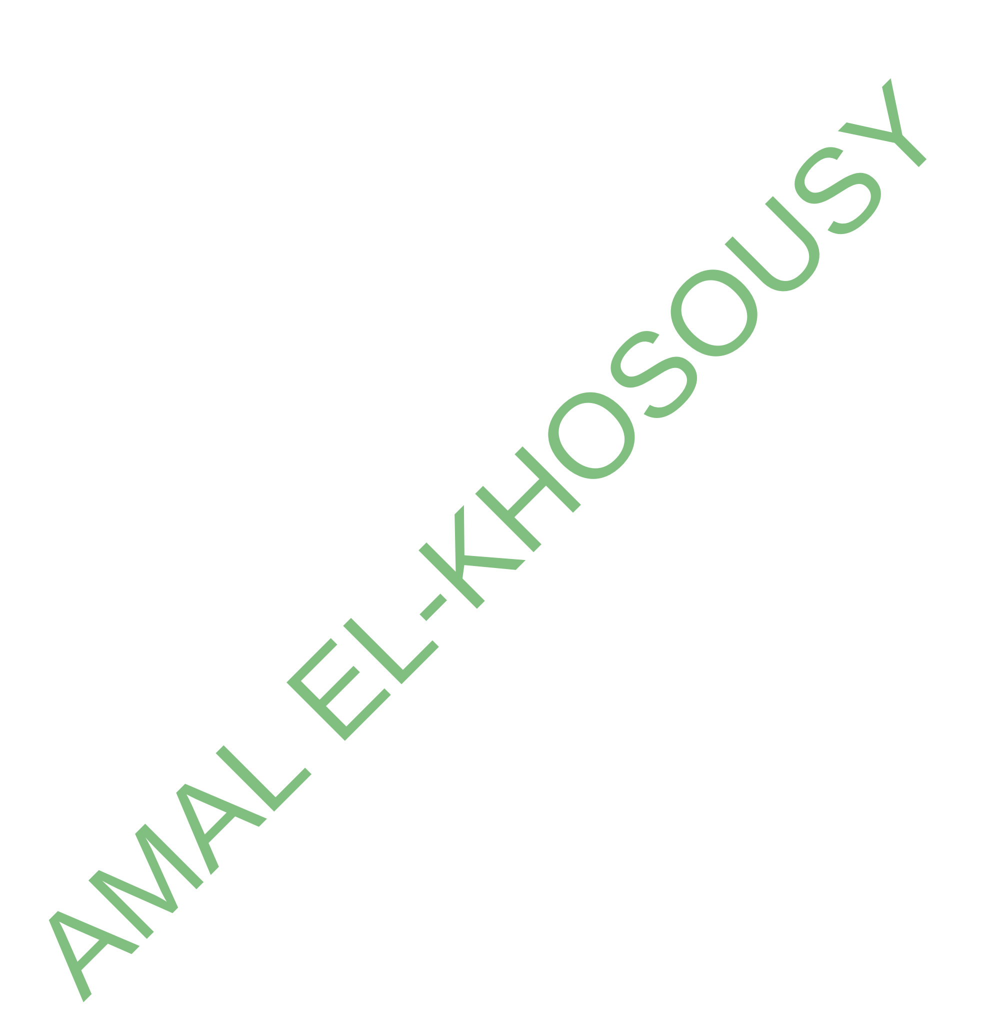
عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام



00h:08m

نموذج استرشادي 4 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء . الصف الثالث الثانوي مادة الكيمياء

Q 29:

أجب عن التالي ..

أيًا من الاختيارات الآتية يعبر عن درجة غليان كل من الميثانول و حمض الفورميك ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

○

درجة غليان حمض الفورميك	درجة غليان الميثانول
$64.7^{\circ}C$	$100.8^{\circ}C$

○

درجة غليان حمض الفورميك	درجة غليان الميثانول
$100.8^{\circ}C$	$64.7^{\circ}C$

○

درجة غليان حمض الفورميك	درجة غليان الميثانول
$-100.8^{\circ}C$	$64.7^{\circ}C$

○

درجة غليان حمض الفورميك	درجة غليان الميثانول
$-64.7^{\circ}C$	$100.8^{\circ}C$

التالي الدعم

00h:08m

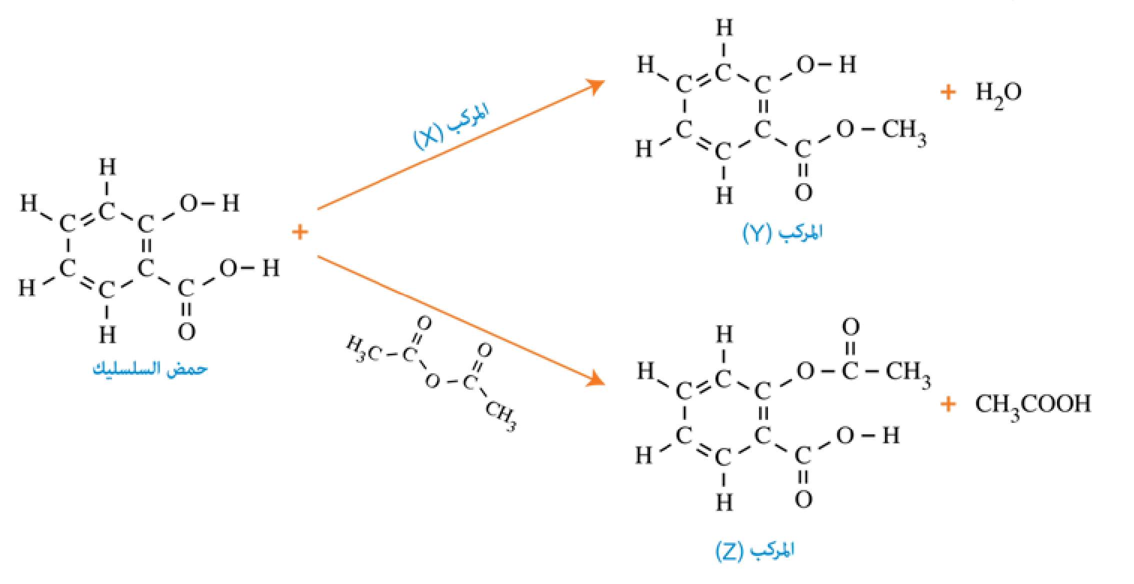
نموذج استرشادي 4 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء . الصف الثالث الثانوي مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

:Q 30

أجب عن التالي ..

يستخدم حمض السلسليك فى تحضير المركب (Y) والمركب (Z)، كما يتضح مما يلى :



أيًا من الاختيارات الآتية يعبر عن اسمى المركبين (X) ، (Z) ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

المركب (X)	المركب (Z)
ميثانول	أسيتيل حمض السلسليك

المركب (X)	المركب (Z)
حمض الميثانويك	أسيتيل حمض السلسليك

المركب (X)	المركب (Z)
ميثانول	سلسيلات الميثيل

المركب (X)	المركب (Z)
حمض الميثانويك	سلسيلات الميثيل

1 Q:

.. أجب عن التالي

عدد الإلكترونات المفردة فى أيون الكوبلت (II) يساوى :

درجة 1

*اختر الإجابة الصحيحة

- ○4
- ○3
- ○2
- ○5

00h:00m:28s

نموذج استرشادي 5 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

:Q 2

أجب عن التالي ..

يُحسب العزم المغناطيسى μ للعناصر أو الأيونات من العلاقة $\mu = \sqrt{n(n+2)}$ ،
حيث n هى عدد الإلكترونات المفردة فى الذرة أو الأيون ويقدر بوحدة (BM)،
أيًا من الأيونات الآتية تكون قيمة μ له تساوى $\sqrt{35}$ BM ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- Mn^{2+}
- Fe^{2+}
- Cr^{3+}
- Cu^{2+}

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:00m:37s

نموذج استرشادي 5 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 3:

أجب عن التالي ..

لماذا تضاف نسبة مرتفعة من المنجنيز إلى الصلب الذى تُصنع منه خطوط السكك الحديدية ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- لإظهار أعلى حالة تأكسد (+7) وإزالة الأكسجين والكبريت المحتمل وجودهما فيه.
- لإظهار أعلى حالة تأكسد (+7) والمساعدة فى تكوين أكاسيد الحديد.
- لزيادة صلابة الصلب والمساعدة فى تكوين أكاسيد الحديد.
- لزيادة صلابة الصلب وإزالة الأكسجين والكبريت المحتمل وجودهما فيه.

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:00m:47s

نموذج استرشادي 5 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

مادة الكيمياء

Q 4:

أجب عن التالي ..

كل التفاعلات الآتية تتم فى أفران صناعة الصلب، عدا :

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- ◯ $_2SiO\ \Delta_2Si + O$
- ◯ $_4O_3Fe\ \Delta_23Fe + 2O$
- ◯ $2CO\ \Delta_2C + CO$
- ◯ $_2CO\ \Delta_2C + O$

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:00m:58s

نموذج استرشادي 5 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

مادة الكيمياء

Q 5:

أجب عن التالي ..

المركـب الموضـح بالشـكل المقابـل ينتج مـن اتحاد الحديد مع أحد اللافلزات، ومـن خواصه الفيزيائية عدم الذوبـان فى الماء ومن خواصه الكيميائية أنه يتفاعل مع حمض HCl المخفف وينتج عن التفاعل تصاعد غاز يسود ورقة مبللة بمحلول أسيتات الرصاص (II).

ما اسم هذا المركب ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- أكسيد الحديد المغناطيسى.
- أكسيد الحديد (II).
- كلوريد الحديد (III).
- كبريتيد الحديد (II).

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:01m

نموذج استرشادي 5 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q 6:

أجب عن التالي ..

ما المحلول الذى يكون راسب مع كل من محلول $Pb(NO_3)_2$ ومحلول $Ca(NO_3)_2$ ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- $KBr_{(aq)}$
- $NaCl_{(aq)}$
- $Na_2SO_{4(aq)}$
- $HNO_{3(aq)}$

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:01m

نموذج استرشادي 5 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q 7:

أجب عن التالي ..

يُكوِّن كاتيون Ag^{+} مع كل الأنيونات الآتية رواسب ملونة، عدا أنيون :

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- PO_4^{3-}
- NO_3^{-}
- I^{-}
- S^{2-}

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:01m

نموذج استرشادي 5 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q 8:

أجب عن التالي ..

أيًا من محاليل الأملاح الآتية يُكوِّن راسب عند إضافته إلى حمض الكبريتيك ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- نترات الرصاص.
- نترات الماغنسيوم.
- نترات الخارصين.
- نترات الألومنيوم.

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

الدعم

00h:02m

نموذج استرشادي 5 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q 9:

أجب عن التالي ..

قشرة بيضة الفراخ مكونة من مادة كربونات الكالسيوم، وهى تشكل 10% من كتلة البيضة،
ما كتلة الكالسيوم فى قشرة بيضة كتلتها 60 g ؟ [Ca = 40 , C = 12 , O = 16]

اختر الإجابة الصحيحة* — 1 درجة

- g 2.4
- g 0.24
- g 4
- g 0.4

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:02m

نموذج استرشادي 5 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q 10:

أجب عن التالي ..

أُذيبت عينة كتلتها 1.59 g من كلوريد فلز MCl_2 فى الماء وتم معالجتها بوفرة من نترات الفضة فترسب g من كلوريد الفضة، ما الكتلة المولية للفلز M ؟ [= 107.8 , Cl = 35.5]

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- 63 g/mol
- 28 g/mol
- 70.9 g/mol
- 55.58 g/mol

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:02m

نموذج استرشادي 5 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء . مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

:Q 11

أجب عن التالي ..

يوضح المنحنى (X) بالشكل البيانى المقابل حجم غاز الهيدروجين المتصاعد بمرور الوقت عند إضافة 0.01 mol من مسحوق الخارصين إلى 100 mL من حمض هيدروكلوريك تركيزه 0.1 M عند درجة حرارة 25°C ، ما المنحنى المعبر عن حجم غاز الهيدروجين المتصاعد بمرور الوقت عند تكرار التجربة السابقة باستخدام 0.01 mol من حبيبات الخارصين مع 100 mL من حمض هيدروكلوريك تركيزه 0.2 M عند درجة حرارة 50°C ؟

1 درجة

اختر الإجابة الصحيحة*

- A
- B
- D
- C

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

00h:02m

نموذج استرشادي 5 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

مادة الكيمياء

Q 12:

أجب عن التالي ..

المعادلة الآتية تعبر عن تفاعل كيميائى فى حالة اتزان :

$$Ni_{(s)} + 4CO_{(g)} \rightleftharpoons Ni(CO)_{4(g)} \qquad \Delta H = -603\ kJ$$

ما الاختيار المعبر عما يحدث عند رفع درجة حرارة التفاعل ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

يزاح الاتزان جهة	[CO]
اليمين	يقل

يزاح الاتزان جهة	[CO]
اليسار	يزداد

يزاح الاتزان جهة	[CO]
اليسار	يقل

يزاح الاتزان جهة	[CO]
اليمين	يزداد

التالي السابق

00h:03m

نموذج استرشادي 5 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 13:

أجب عن التالي ..

إذا كانت قيمة pH لهيدروكسيد الماغنسيوم $Mg(OH)_2$ تساوى 10.45 (at $25^{\circ}C$) فإن قيمة K_{sp} لهذا المركب تساوى :

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- 3.36×10^{-11}
- 1.1×10^{-11}
- 5.6×10^{-12}
- 2.24×10^{-11}

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:03m

نموذج استرشادي 5 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

مادة الكيمياء .

:Q 14

أجب عن التالي ..

أيًا من الاختيارات الآتية يدل على أكسيد النيتروجين الأكثر ثباتًا ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- $2N_2O_{5(g)} \rightleftharpoons 2N_{2(g)} + 5O_{2(g)}$ $K_c = 1.2 \times 10^{24}$
- $2NO_{2(g)} \rightleftharpoons N_{2(g)} + 2O_{2(g)}$ $K_c = 6.7 \times 10^{18}$
- $2N_2O_{(g)} \rightleftharpoons 2N_{2(g)} + O_{2(g)}$ $K_c = 3.5 \times 10^{33}$
- $2NO_{(g)} \rightleftharpoons N_{2(g)} + O_{2(g)}$ $K_c = 2.2 \times 10^{30}$

التالي

00h:03m

نموذج استرشادي 5 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

مادة الكيمياء .

:Q 15

أجب عن التالي ..

ما تركيز أيونات $[OH^-]$ فى 100 mL من حمض HCl تركيزه 0.015 M ؟

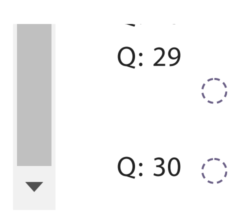
اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

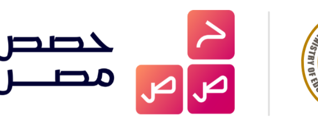
- 3×10^{-16} M
- 6.7×10^{-13} M
- 2×10^{-9} M
- 5×10^{-12} M

التالي

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%








حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي



الشريك الرئيسي



عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام

00h:03m

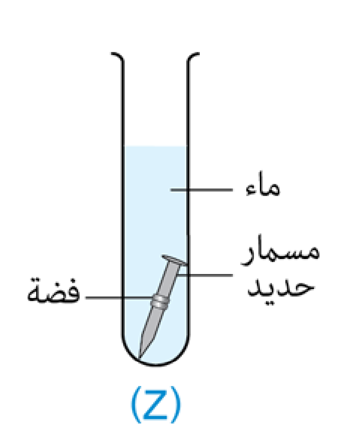
نموذج استرشادي 5 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

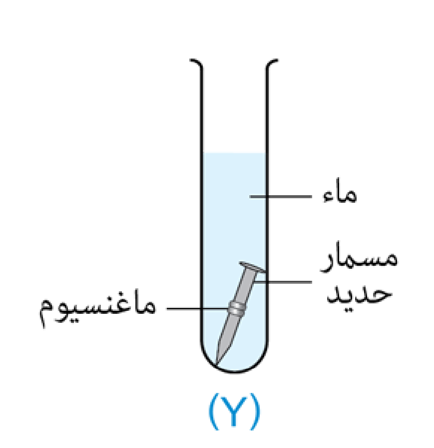
الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

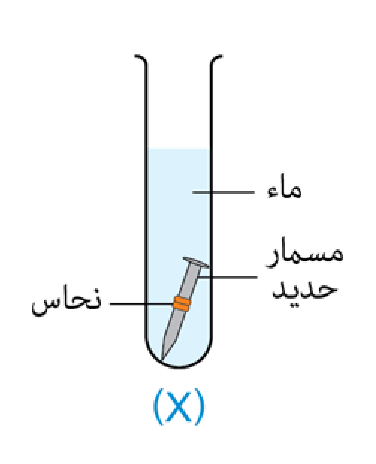
:Q 16

أجب عن التالي ..

أُجريت التجارب الموضحة بالأشكال الآتية لإيضاح مفهوم القطب المضحى :







ما الأنبوبة (أو الأنابيب) التى يحدث فيها صدأ للحديد ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- (X)، (Y).
- (Y)، (Z).
- (X) فقط.
- (X)، (Z).

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27



00h:04m

نموذج استرشادي 5 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q 17:

أجب عن التالي ..

ما تفاعل الأنود الحادث فى خلية تحليل كهربى تحتوى على مصهور كلوريد النيكل (II) ؟

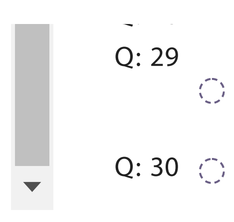
اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- $Ni \longrightarrow Ni^{2+} + 2e^-$
- $Ni^{2+} + 2e^- \longrightarrow Ni$
- $2Cl^- \longrightarrow Cl_2 + 2e^-$
- $2H^+ + 2e^- \longrightarrow H_2$

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%








حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم ، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي



الشريك الرئيسي



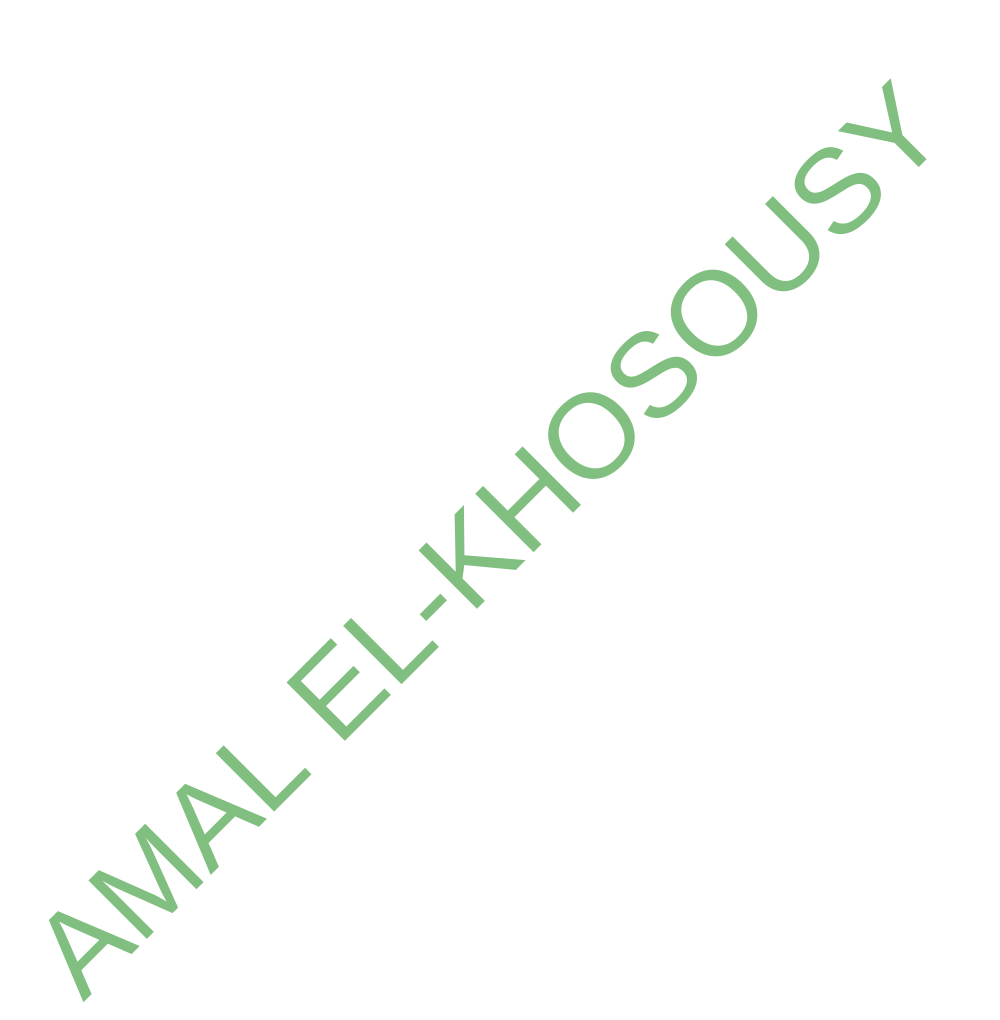
عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام



00h:04m

نموذج استرشادي 5 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q: 1 Q: 2 Q: 3 Q: 4 Q: 5 Q: 6 Q: 7 Q: 8 Q: 9 Q: 10 Q: 11 Q: 12 Q: 13 Q: 14 Q: 15 Q: 16 Q: 17 Q: 18 Q: 19 Q: 20 Q: 21 Q: 22 Q: 23 Q: 24 Q: 25 Q: 26 Q: 27

:Q 18

أجب عن التالي ..

من الشكل المقابل، ما المواد المتكونة عند قطبى الجرافيت (1) ، (2) ؟

dil H_2SO_4 — محلول $CuCl_2$ — Cu Zn — القطب (1) — القطب (2)

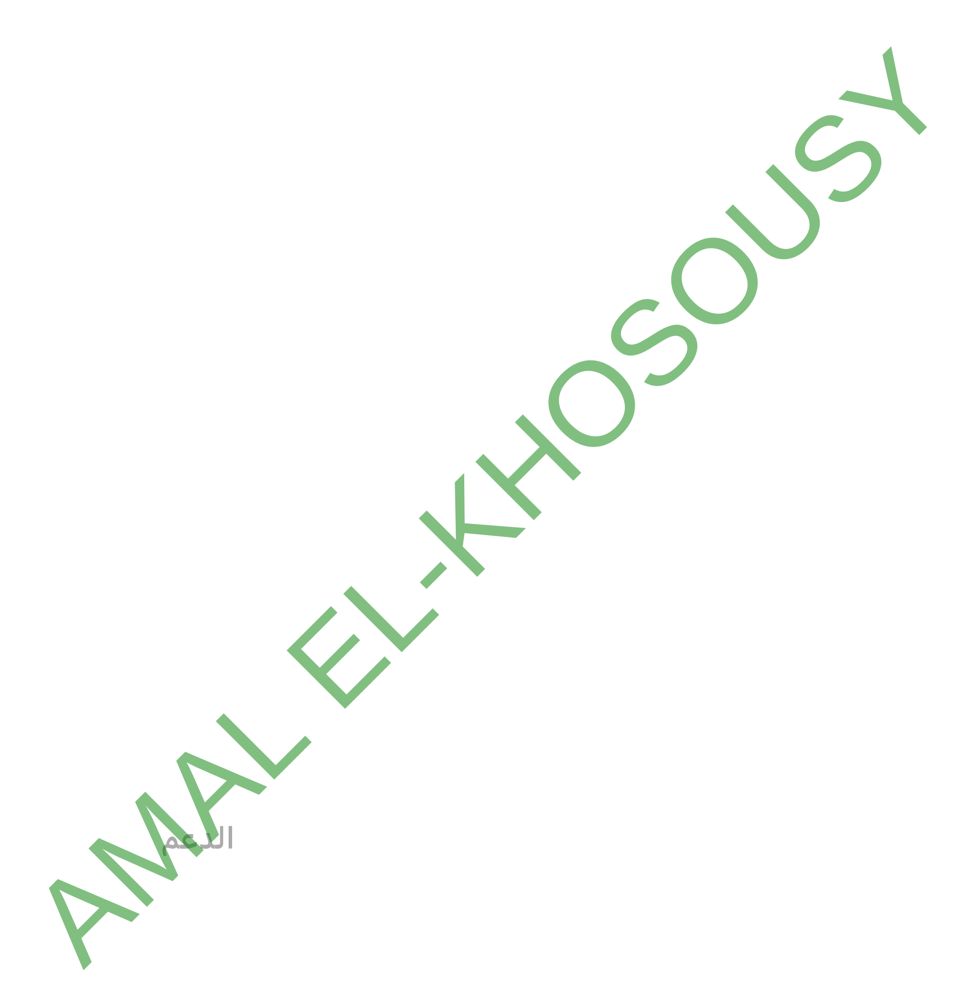
اختر الإجابة الصحيحة* — 1 درجة

القطب (1)	القطب (2)
Cl_2	Cu

القطب (1)	القطب (2)
Cu	Cl_2

القطب (1)	القطب (2)
Cu	H_2

القطب (1)	القطب (2)
O_2	Cu



التالي



محتوى حصري لمنصة حصد

Q: 29

Q: 30

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%










حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي

NATIONAL BANK OF EGYPT

الشريك الرئيسي



عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام

00h:04m

نموذج استرشادي 5 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

:Q 19

أجب عن التالي ..

ما الزمن اللازم لانحلال 36 g من الماء المحمض كهربيًا باستخدام تيار شدته 3 A ؟ = 1 , O = 16]

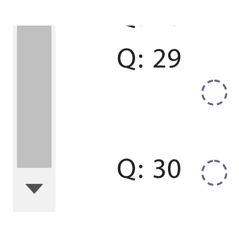
اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- h 18.1
- h 9
- h 35.74
- h 4.5

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

المعلم








حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم ، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الاستراتيجي



الشريك الرئيسي



عن حصص مصر
الأسئلة الشائعة
تواصل معنا
سياسة الخصوصية
شروط الاستخدام

00h:05m

نموذج استرشادي 5 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 20:

أجب عن التالي ..

أيًا من المعادلات الأيونية الآتية تعبر عن إحدى عمليتى الأكسدة والاختزال الحادثتين عند تفريغ مركم الرصاص ؟

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- Pb^{4+} + Pb^{2} $\longrightarrow$ $^{+}2e^{-}$
- $Pb^{4+} + 4e$ $\longrightarrow$ ^{-}Pb
- $Pb^{4+} + 2e$ $\longrightarrow$ $^{-}Pb^{2+}$
- Pb^{4+} + Pb $\longrightarrow$ $4e^{-}$

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

21 Q:

.. أجب عن التالي

ما عدد الروابط باى (π) فى المول الواحد من البروباين ؟

*اختر الإجابة الصحيحة

درجة 1

- ○4
- ○1
- ○2
- ○3

00h:05m

نموذج استرشادي 5 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 22:

أجب عن التالي ..

يمكن التمييز بين الإيثين و الإيثاين باستخدام :

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- الهيدروجين فى وجود النيكل.
- $AgNO_3$النشادرية.
- محلول $KMnO_4$فى وسط قلوى.
- البروم المذاب فى CCl_4

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:06m

نموذج استرشادي 5 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء . مادة الكيمياء الصف الثالث الثانوي

Q: 1 Q: 2 Q: 3 Q: 4 Q: 5 Q: 6 Q: 7 Q: 8 Q: 9 Q: 10 Q: 11 Q: 12 Q: 13 Q: 14 Q: 15 Q: 16 Q: 17 Q: 18 Q: 19 Q: 20 Q: 21 Q: 22 Q: 23 Q: 24 Q: 25 Q: 26 Q: 27

Q 23:

أجب عن التالي ..

أيًا من العبارات الآتية تعتبر صحيحة ؟

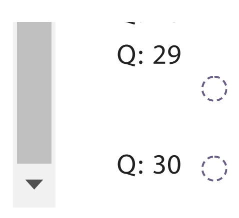
اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- البروبان الحلقى أكثر ثباتًا من البيوتان الحلقى.
- درجة غليان البيوتان الحلقى أعلى من درجة غليان البروبان الحلقى.
- الزوايا بين الروابط فى C_6H_3الحلقى أكبر مما فى C_8H_3
- الصيغة العامة للبيوتان الحلقى تختلف عن الصيغة العامة للبيوتين.

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

الدعم







حصص مصر منصة وزارة التربية والتعليم ، تقدم المناهج و المراجعات و الامتحانات الاسترشادية بدءاً من الصف الثالث الإعدادي و حتى الثالث الثانوي.

الشريك الرئيسي



الشريك الاستراتيجي



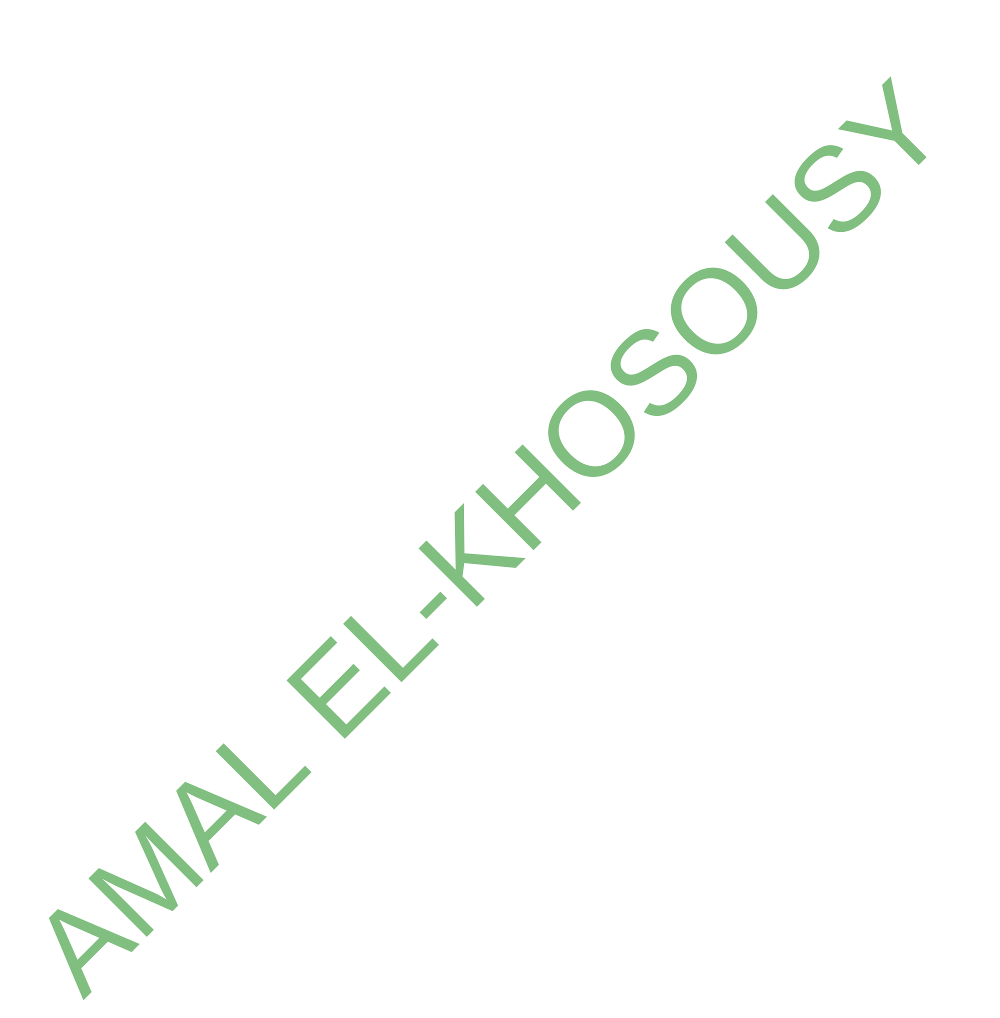
عن حصص مصر

الأسئلة الشائعة

تواصل معنا

سياسة الخصوصية

شروط الاستخدام



00h:06m

نموذج استرشادي 5 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

:Q 24

أجب عن التالي ..

عند تفاعل البنزين مع CH_3COCl فى وجود $AlCl_3$ لامائى، يتكون :

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- $_3CH_5H_6C$
- Cl_5H_6C
- $COCl_5H_6C$
- $_3COCH_5H_6C$

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:06m

نموذج استرشادي 5 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

Q 25:

أجب عن التالي ..

ما تسمية الأيوباك لمركب $Cl_3C - CH_2CHO$ ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- كلورال.
- 2 ، 2 ، 2 - ثلاثى كلوروبروبانال.
- 1 ، 1 ، 1 - ثلاثى كلوروبروبانال.
- 3 ، 3، 3 - ثلاثى كلوروبروبانال.

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:07m

نموذج استرشادي 5 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q 26:

أجب عن التالي ..

يمكن التمييز بين الفينول و الإيثانول بكل مما يأتى، عدا :

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- عامل مؤكسد.
- فلز الصوديوم.
- ماء البروم.
- محلول $FeCl_3$ المتعادل.

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

00h:07m

نموذج استرشادي 5 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q 27:

أجب عن التالي ..

الأســبرين من أدوية تخفيف الآلام التى تحضر مـــن حمض السلسليك، أيًا من العبارات الآتية لا تعبر تعبيرًا صحيحًا عن الأسبرين ؟

O C OH O C − CH_3 O
الأسبرين

O C OH OH
حمض السلسليك

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- يحتوى الجزىء منه على مجموعة إستر ومجموعة كربوكسيل.
- يُحضر بتفاعل حمض السلسليك مع CH_3OH
- يُحضر بتفاعل حمض السلسليك مع CH_3COOH
- يتفاعل مع مركب $NaHCO_3$

التالي

الامتحان

محتوى حصري لمنصة حصص

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

الدعم

00h:07m

نموذج استرشادي 5 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي . مادة الكيمياء

Q 28:

أجب عن التالي ..

أى مما يلى ينتج من تصبن الزيوت النباتية :

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- جليسرول وصابون.
- جليكول فقط.
- جليسرول فقط.
- أملاح الصوديوم فقط.

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

الدعم

00h:08m

نموذج استرشادي 5 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

:Q 29

أجب عن التالي ..

يُحضر مركب بروبانوات الإيثيل من تفاعل بروميد الإيثيل مع :

اختر الإجابة الصحيحة*

1 درجة

- كلوريد البروبيل.
- بروبانوات الفضة.
- أسيتات الفضة.
- حمض البروبانويك.

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%

الدعم

00h:08m

نموذج استرشادي 5 - الصف الثالث الثانوي - مادة الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

. مادة الكيمياء

Q: 1
Q: 2
Q: 3
Q: 4
Q: 5
Q: 6
Q: 7
Q: 8
Q: 9
Q: 10
Q: 11
Q: 12
Q: 13
Q: 14
Q: 15
Q: 16
Q: 17
Q: 18
Q: 19
Q: 20
Q: 21
Q: 22
Q: 23
Q: 24
Q: 25
Q: 26
Q: 27

:Q 30

أجب عن التالي ..

أيًا من هذه المركبات لا يحتوى على كلور ؟

اختر الإجابة الصحيحة* 1 درجة

- الجامكسان.
- PVC
- البنزاميد.
- DDT

التالي

أجبت علي 0 من 30 سؤال 0%